(₁₂)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(2) Anmeldenummer: 90112903.1

(5) Int. Cl.5: C07D 401/04, A01N 43/54, C07D 401/14

Anmeldetag: 06.07.90

Priorität: 11.07.89 DE 3922735

43 Veröffentlichungstag der Anmeldung: 16.01.91 Patentblatt 91/03

Benannte Vertragsstaaten: AT CH DE ES FR GB GR IT LI

Anmelder: HOECHST AKTIENGESELLSCHAFT Postfach 80 03 20 D-6230 Frankfurt am Main 80(DE)

(7) Erfinder: Glencke, Wolfgang, Dr.

Am Steinberg 45

D-6238 Hofheim am Taunus(DE)

Erfinder: Sachse, Burkhard, Dr.

An der Ziegelei 30

D-6233 Kelkheim (Taunus)(DE)

Erfinder: Wicke, Heinrich, Dr.

Schillerstrasse 3

D-6239 Eppstein/Taunus(DE)

- Aminopyrimidin-Derivate, Verfahren zu ihrer Herstellung, sie enthaltende Mittel und ihre Verwendung als Fungizide.
- Verbindungen der Formel I

(1),

R1 = H. Alkył, Alkoxyalkył, Alkyłthioalkył, Cycloalkył, Alkenyl, Alkinyl, Cycloalkylalkyl, subst. Amino-alkyl Phenyl, Phenylalkyl, Phenoxyalkyl, Phenylmercaptoalkyl, Phenoxyphenoxyalkyl, wobei diese Reste im Phenylteil substituiert sein können,

R2, R3, R4 = unabhängig voneinander H, Alkyl oder Phenyl, das substituiert sein kann,

R⁵ = H, Alkyl, Cycloalkyl, Cycloalkylalkyl, Haloalkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkoxyalkyl, einen Rest R⁷R⁸N-, Alkylthioalkyl, R7R8N-alkyl, Halogen, Alkenyl, Alkinyl, Phenyl, Phenoxy, Phenylalkyl, Phenoxyalkyl, captoalkyl, Phenylmercapto, Phenylalkoxy oder Phenylalkylthio, wobei diese Reste im Phenylteil substituiert sein können;

R⁶ = H, Alkyl, Alkyloxy, Alkenyloxy, Alkinyloxy, Alkylthio, Halogen oder Phenyl, das substituiert sein kann, oder R5 und R6 bilden zusammen eine Polymethylenkette und

R7 und R8 = unabhängig voneinander H, Alkyl, Alkoxyalkyl, Hydroxyalkyl, Alkylthioalkyl, Alkenyl, substituiertes Aminoalkyl, Alkinyl, Cycloalkyl, Cycloalkylalkyl, welche im Cycloalkylteil substituiert sein können, Formyl, Phenyl oder Phenylalkyl, die im Phenylteil substituiert sein können, oder R7, R8 bilden zusammen mit dem Stickstoffatom einen unsubstituierten oder substituierten 5- bis 7-gliedrigen gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 bis 3 gleichen oder verschiedenen Heteratomen, bedeuten sowie deren Säureadditionssalze besitzen vorteilhafte fungizide Eigenschaften.

AMINOPYRIMIDIN-DERIVATE, VERFAHREN ZU IHRER HERSTELLUNG, SIE ENTHALTENDE MITTEL UND IHRE VERWENDUNG ALS FUNGIZIDE

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Aminopyrimidin-Derivate, Verfahren zu ihrer Herstellung, sie enthaltende Mittel und ihre Verwendung als Fungizide.

Pyrimidin-Derivate sind bereits als wirksame Komponenten in fungiziden Mitteln bekannt (vgl. EP-A-270 362, EP-A-259 139, EP-A 234 104). Die Wirkung dieser Pyrimidin-Derivate ist jedoch insbesondere bei niedrigen Aufwandmengen nicht immer befriedigend.

Es wurden neue Pyrimidin-Derivate gefunden, die vorteilhafte Wirkungen bei der Bekämpfung eines breiten Spektrums phytopathogener Pilze insbesondere bei niedrigen Dosierungen aufweisen.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind daher die Verbindungen der Formel I

10

15

worin

 R^1 = Wasserstoff, $(C_1-C_4)Alkyl$, $(C_1-C_4)Alkoxy-(C_1-C_4)alkyl$, $(C_1-C_4)Alkyl$, $(C_1-C_4)Alkyl$, $(C_2-C_6)Alkenyl$, $(C_2-C_6)Alkinyl$, $(C_3-C_7)Cycloalkyl-(C_1-C_4)alkyl$, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch $(C_1-C_4)Alkyl$ substituiert sein können, eine Gruppe $R^7R^8N-(C_1-C_4)alkyl$, Phenyl, Phenoxy- $(C_1-C_4)Alkyl$, Phenyl- $(C_1-C_4)Alkyl$, Phenoxy-phenoxy- $(C_1-C_4)Alkyl$, wobei die fünf letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, $(C_1-C_4)Alkyl$, $(C_1-C_4)Alkyl$,

 R^2 , R^3 , R^4 = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C_1 - C_6)Alkyl, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C_1 - C_4)Alkyl, (C_1 - C_4)Alkoxy, (C_1 - C_4)Alkylthio, (C_1 - C_4)Haloalkyl oder (C_1 - C_4)Haloalkoxy substituiert sein kann,

 R^5 = Wasserstoff, $(C_1-C_6)Alkyl$, $(C_3-C_7)Cycloalkyl$, $(C_3-C^{'})Cycloalkyl-(C_1-C_4)alkyl$, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch $(C_1-C_4)Alkyl$ substituiert sein können, $(C_1-C_4)Alkyl$, $(C_1-C_4)Alkoxy$, $(C_1-C_4)Alkoxy$, $(C_1-C_4)Alkoxy$, eine Gruppe R^7R^8N -, $(C_1-C_4)Alkyl$, eine Gruppe R^7R^8N -, $(C_1-C_4)Alkyl$, Halogen, $(C_2-C_6)Alkenyl$, $(C_2-C_6)Alkinyl$, Phenoxy, Phenoxy, Phenoxy- $(C_1-C_4)Alkyl$, Phenoxy- $(C_1-C_4)Alkyl$, Phenylmercapto- $(C_1-C_4)Alkyl$, Phenylmercapto, Phenyl- $(C_1-C_4)Alkyl$, Phenylmercapto, Phenyl- $(C_1-C_4)Alkyl$, Phenylmercapto, C1-C4)Alkyl, $(C_1-C_4)Alkyl$, $(C_1-C_4)Alky$

R6 = Wasserstoff, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₂-C₆)Alkenyloxy, (C₂-C₆)Alkinyloxy, (C₁-C₄)Alkylthio, Halogen, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)-Alkenyl, (C₁-C₄)-Alke

Alkoxy, (C_1-C_4) Alkylthio, (C_1-C_4) Haloalkyl oder (C_1-C_4) Haloalkoxy substituiert sein kann, oder R^5 und R^6 bilden zusammen eine Polymethylenkette der Formel - $(CH_2)_m$ - mit m=3-4 und

R⁷, R⁸ = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy-(C₁-C₆)-Alkyl, Hydroxy-(C₁-C₆)-Alkyl, (C₁-C₄)Alkylthio-(C₁-C₆)Alkyl, R¹R¹⁰N-(C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₆)Alkenyl, (C₃-C₆)Alkinyl, (C₃-C₇)Cycloalkyl-(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach

durch (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl-(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können;

oder beide Reste R⁷, R⁸ stehen zusammen mit dem Stickstoffatorn, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu vierfach substituierten 5- bis 7-gliedrigen, gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 bis 3 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff, Sauerstoff und/oder Schwefel und dem Substituenten (C₁-C₄)Alkyl;

 R^9 , R^{10} = unabhängig voneinander Wasserstoff, $(C_1-C_6)Alkyl$, $(C_3-C_6)Alkenyl$, $(C_3-C_6)Alkinyl$, $(C_3-C_7)-Cycloalkyl$, $(C_3-C_7)Cycloalkyl-(C_1-C_4)alkyl$, wobei die beiden letztgenannten Reste im. Cycloalkylteil bis zu

EP 0 407 899 A2

dreifach durch (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können;

oder beide Reste R⁹, R¹⁰ stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu vierfach substituierten 5- bis 7-gliedrigen, gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 bis 3 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff, Sauerstoff und/oder Schwefel und dem Substituenten (C₁-C₄)Alkyl; bedeuten, sowie deren Säureadditionssalze.

Dabei können die Alkyl-, Alkenyl- oder Alkinylreste sowohl geradkettig als auch verzweigt sein. Halogen bedeutet F, Cl, Br, J, bevorzugt F, Cl und Br. Die Vorsilbe "Halo" in der Bezeichnung eines Substituenten bedeutet hier und im folgenden, daß dieser Substituent einfach oder mehrfach bei gleicher oder verschiedener Bedeutung auftreten kann. Die Vorsilbe "Halo" beinhaltet Fluor, Chlor, Brom oder Jod, insbesondere Fluor, Chlor oder Brom. Als Beispiele für Halogenalkyl seien genannt: CF₃, CF₂CHF₂, CF₂CF₃, CCl₃, CCl₂F, CF₂CF₃, CF₂CHFCF₃ und (CF₂)₃CF₃. Beispiele für Haloalkoxy sind OCF₃, OCF₂CHF₂ oder OCF₂CF₂CF₃.

Bevorzugt unter den Verbindungen der Formel I sind solche, worin

 R^1 = Wasserstoff, (C_1 - C_6)Alkyl, Phenyl, Phenyl-(C_1 - C_2)alkyl, Phenoxy-phenoxy-(C_1 - C_2) alkyl, Phenoxy-(C_1 - C_2)alkyl, wobei die vier letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen oder (C_1 - C_4)Alkyl substituiert sein können; (C_1 - C_3)Alkoxy-(C_1 - C_2)alkyl,

R², R³ = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₃)Alkyl, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu dreifach durch Halogen oder (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein kann,

R4 = Wasserstoff,

 $R^5 = Wasserstoff$, $(C_1-C_6)Alkyl$, $(C_3-C_6)Cycloalkyl$, $(C_5-C_6)Cycloalkyl-(C_1-C_3)alkyl$, Halogen, Phenyl, Phenyl- $(C_1-C_2)alkyl$, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil unsubstituiert oder bis zu dreifach durch Halogen, $(C_1-C_4)Alkyl$ oder $(C_1-C_4)Alkyl$ substituiert sein können,

R⁶ = Wasserstoff, (C₁-C₄)Alkyl, Halogen, Phenyl, (C₁-C₃)Alkoxy oder

R⁵ und R⁶ bilden zusammen eine Polymethylenkette der Formel -(CH₂)m- mit m = 3 - 4 und

R⁷ und R⁸ unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy-(C₁-C₆)-Alkyl, Hydroxy-(C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₄)Alkylthio-(C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₄)Alkenyl, (C₃-C₄)Alkinyl, (C₃-C₆)-C₆)-Alkyl, (C₃-C₄)Alkylthio-(C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₆)-C₆)-C₆ Alkyl, (C₃-C₄)Alkenyl, (C₃-C₄)Alkinyl, (C₃-C₆)-C₆ Alkyl, (C₃-C₄)Alkylteil bis ZU

Cycloalkyl, (C₃-C₅)Cycloalkyl-(C₁-C₃)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu zweifach durch (C₁-C₂)Alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl-(C₁-C₂)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu zweifach durch Halogen, (C₁-C₃)Alkyl, (C₁-C₃)Alkoxy, Trifluormethyl oder Trichlormethyl substituiert sein können;

beide Reste R⁷, R⁸ stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu zweifach substituierten 5- bis 7-gliedrigen gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 oder 2 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff und/oder Sauerstoff und dem Substituenten (C1-C3)Alkyl,

R⁹, R¹⁰ = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₆)Alkenyl, (C₃-C₆)Alkinyl, (C₃-C₇)0 Cycloalkyl, (C₃-C₇)Cycloalkyl-(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bls zu dreifach durch (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können;

oder beide Reste R³, R¹o stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu vierfach substituierten 5- bis 7-gliedrigen, gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 bis 3 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff, Sauerstoff und/oder Schwefel und dem Substituenten (C¹-C₄)Alkyl; bedeuten, sowie deren Säureadditionssalze.

Zur Herstellung der Säureadditionssalze der Verbindungen der Formel I kommen folgende Säuren in Frage: Halogenwasserstoffsäuren wie Chlorwasserstoffsäure oder Bromwasserstoffsäure, ferner Phosphorsäure, Salpetersäure, Schwefelsäure, mono- oder bifunktionelle Carbonsäuren und Hydroxycarbonsäuren wie Essigsäure, Maleinsäure, Bernsteinsäure, Furnarsäure, Weinsäure, Citronensäure, Salicylsäure, Sorbinsäure oder Milchsäure, sowie Sulfonsäuren wie p-Toluolsulfonsäure oder 1,5-Naphthalindisulfonsäure. Die Säureadditionssalze der Verbindungen der Formel I können in einfacher Weise nach üblichen Salzbildungsmethoden, z. B. durch Lösen einer Verbindung der Formel I in einem geelgneten organischen Lösemittel und Hinzufügen der Säure erhalten werden und in bekannter Weise, z. B. durch Abfiltrieren, isoliert und gegebenenfalls durch Waschen mit einem inerten organischen Lösemittel gereinigt werden.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist auch ein Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der

Formel I, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Verbindung der Formel II in Gegenwart einer Base mit einer Verbindung der Formel III umsetzt.

5

10

15

Die Substituenten R¹ bis R³ haben dabei die Bedeutungen wie in der Formel I. X steht für Halogen. Halogen bedeutet Fluor, Chlor, Brom oder Jod, insbesondere Chlor oder Brom.

Die Umsetzung der Verbindungen II mit III erfolgt vorzugsweise in inerten aprotischen Lösungsmitteln wie z. B. Acetonitril, Dichlormethan, Toluol, Xylol, Tetrahydrofuran, Dioxan, Dialkylether wie Diethylengly-koldialkylether, insbesondere Diethylenglykoldiethylether, oder DMF bei Temperaturen zwischen -10°C und der Siedetemperatur des Lösungsmittels. Als Basen eignen sich die für diesen Reaktionstyp üblichen Basen wie beispielsweise Carbonate und Hydrogencarbonate von Alkali-und Erdalkalimetallen, Alkalihydroxide, Alkalialkoholate wie K-tert.-butylat, tert.-Amine, Pyridin oder substituierte Pyridinbasen (z. B. 4-Dimethylaminopyridin).

Auch ein zweites Äquivalent der Verbindungen der allgemeinen Formel III kann die Funktion der Base übernehmen.

Die Verbindungen der Formel II können nach bekannten Verfahren hergestellt werden (vgl. EP-A-234 104, EP-A-259 139, EP-A-270 362, J. Org. Chem. 32, 1591, (1967)). Die Verbindungen der Formel III sind bekannt und leicht zugänglich (Houben-Weyl, Methoden der Org. Chemie, Band XI/1).

Die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel I zeichnen sich durch eine hervorragende fungizide Wirkung aus. Bereits in das pflanzliche Gewebe eingedrungene pilzliche Krankheitserreger lassen sich erfolgreich kurativ bekämpfen. Dies ist besonders wichtig und vorteilhaft bei solchen Pilzkrankheiten, die nach eingetretener Infektion mit den sonst üblichen Fungiziden nicht mehr wirksam bekämpft werden können. Das Wirkungsspektrum der beanspruchten Verbindungen erfaßt eine Vielzahl verschiedener wirtschaftlich bedeutender, phytopathogener Pilze, wie z.B. Piricularia oryzae, Venturia inaequalis, Cercospora beticola, Echte Mehltauarten, Fusariumarten, Plasmopora viticola, Pseudoperonospra cubensis, verschiedene Rostpilze und Pseudocercosporella herpotrichoides. Besonders gut werden Benzimidazol- und Dicarboximid-sensible und -resistente Boytritis cinerea-Stämme erfaßt.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen eignen sich daneben auch für den Einsatz in technischen Bereichen, beispielsweise als Holzschutzmittel, als Konservierungsmittel in Anstrichfarben, in Kühlschmiermitteln für die Metallbearbeitung oder als Konservierungsmittel in Bohr-und Schneidölen.

Gegenstand der Erfindung sind auch Mittel, die die Verbindungen der Formel I neben geeigneten Formulierungshilfsmitteln enthalten.

Die erfindungsgemäßen Mittel enthalten die Wirkstoffe der Formel I im allgemeinen zu 1 bis 95 Gew.-

Sie können auf verschiedene Art formuliert werden, je nachdem wie es durch die biologischen und/oder chemischphysikalischen Parameter vorgegeben ist. Als Formulierungsmöglichkeiten kommen daher in Frage: Spritzpulver (WP), emulgierbare Konzentrate (EC), wäßrige Lösungen (SC), Emulsionen, versprühbare Lösungen, Dispersionen auf Öl- oder Wasserbasis (SC), Suspoemulsionen (SC), Stäubemittel (DP), Beizmittel, Granulate in Form von Mikro-, Sprüh-, Aufzugs- und Adsorptionsgranulaten, wasserdispergierbare Granulate (WG), ULV-Formulierungen, Mikrokapseln, Wachse oder Köder.

Diese einzelnen Formulierungstypen sind im Prinzip bekannt und werden beispielsweise beschrieben n:

Winnacker-Küchler, "Chemische Technologie", Band 7, C-Hauser Verlag München, 4. Aufl. 1986; van Falkenberg, "Pesticides Formulations", Marcel Dekker N.Y., 2nd Ed. 1972-73; K. Martens, "Spray Drying Handbook", 3rd Ed. 1979, G. Goodwin Ltd. London.

Die notwendigen Formulierungshilfsmittel wie Inertmaterialien, Tenside, Lösungsmittel und weitere Zusatzstoffe sind ebenfalls bekannt und werden beispielsweise beschrieben in: Watkins, "Handbook of Insecticide Dust Diluents and Carriers", 2nd Ed., Darland Books, Caldwell N.J.; H.v.Olphen, "Introduction to Clay Colloid Chemistry", 2nd Ed., J. Wiley & Sons, N.Y.; Marschen, "Solvents Guide", 2nd Ed., Interscience, N.Y. 1950; McCutcheon's "Detergents and Emulsifiers Annual", MC Publ. Corp., Ridgewood N.J.; Sisley

and Wood, "Encyclopedia of Surface Active Agents", Chem. Publ. Co. Inc., N.Y. 1964; Schönfeldt, "Grenzflächenaktive Äthylenoxidaddukte", Wiss. Verlagsgesell., Stuttgart 1976; Winnacker-Küchler, "Chemische Technologie", Band 7, C. Hauser Verlag München, 4. Aufl. 1986.

Auf der Basis dieser Formulierungen lassen sich auch Kombinationen mit anderen pestizid wirksamen Stoffen, Düngemitteln und/oder Wachstumsregulatoren herstellen, z.B. in Form einer Fertigformulierung oder als Tankmix.

Spritzpulver sind in Wasser gleichmäßig dispergierbare Präparate, die neben dem Wirkstoff außer einem Verdünnungs-oder Inertstoff noch Netzmittel, z.B. polyoxethylierte Alkylphenole, polyoxethylierte Fettalkohole, Alkyl- oder Alkylphenol-sulfonate und Dispergiermittel, z.B. ligninsulfonsaures Natrium, 2.2 dinaphthylmethan-6,6 disulfonsaures Natrium, dibutylnaphthalin-sulfonsaures Natrium oder auch oleylmethyltaurinsaures Natrium enthalten. Emulgierbare Konzentrate werden durch Auflösen des Wirkstoffes in einem organischen Lösungsmittel, z.B. Butanol, Cyclohexanon, Dimethylformamid, Xylol oder auch höhersiedenden Aromaten oder Kohlenwasserstoffen unter Zusatz von einem oder mehreren Emulgatoren hergestellt. Als Emulgatoren können beispielsweise verwendet werden: Alkylarylsulfonsaure Calzium-Salze wie Ca-dodecylbenzolsulfonat oder nichtionische Emulgatoren wie Fettsäurepolyglykolester, Alkylarylpolyglykolether, Fettalkoholpolyglykolether, Propylenoxid-Ethylenoxid-Sorbitanfettsäureester, Polyoxyethylensorbitan-Fettsäureester oder Polyoxethylensorbitester.

Stäubemittel erhält man durch Vermahlen des Wirkstoffes mit fein verteilten festen Stoffen, z.B. Talkum, natürlichen Tonen wie Kaolin, Bentonit, Poryphillit oder Diatomeenerde. Granulate können entweder durch Verdüsen des Wirkstoffes auf adsorptionsfähiges, granuliertes Inertmaterial hergestellt werden oder durch Aufbringen von Wirkstoffkonzentraten mittels Klebemitteln, z.B. Polyvinylalkohol, polyacrylsaurem Natrium oder auch Mineralölen, auf die Oberfläche von Trägerstoffen wie Sand, Kaolinite oder von granuliertem Inertmaterial. Auch können geeignete Wirkstoffe in der für die Herstellung von Düngemittelgranulaten üblichen Weise - gewünschtenfalls in Mischung mit Düngemitteln - granuliert werden.

In Spritzpulvern beträgt die Wirkstoffkonzentration z.B. etwa 10 bls 90 Gew.-%, der Rest zu 100 Gew.-% besteht aus üblichen Formulierungsbestandteilen. Bei emulgierbaren Konzentraten kann die Wirkstoffkonzentration etwa 5 bis 80 Gew.-% betragen. Staubförmige Formulierungen enthalten meistens 5 bis 20 Gew.-% an Wirkstoff, versprühbare Lösungen etwa 2 bis 20 Gew.-%. Bei Granulaten hängt der Wirkstoffgehalt zum Teil davon ab, ob die wirksame Verbindung flüssig oder fest vorliegt und welche Granulierhilfsmittel, Füllstoffe usw. verwendet werden.

Daneben enthalten die genannten Wirkstofformullerugen gegebenenfalls die jeweils üblichen Haft-, Netz-, Dispergier-, Emulgier-, Penetrations-, Lösungsmittel, Füll-oder Trägerstoffe.

Zur Anwendung werden die in handelsüblicher Form vorliegenden Konzentrate gegebenenfalls in Üblicher Weise verdünnt, z.B. bei Spritzpulvern, emulgierbaren Konzentraten, Dispersionen und teilweise auch bei Mikrogranulaten mittels Wasser. Staubförmige und granulierte Zubereitungen sowie versprühbare Lösungen werden vor der Anwendung üblicherweise nicht mehr mit weiteren inerten Stoffen verdünnt.

Mit den äußeren Bedingungen wie Temperatur, Feuchtigkeit u.a. variiert die erforderliche Aufwandmenge, sie kann innerhalb weiter Grenzen schwanken, z.B. zwischen 0,005 und 10,0 kg/ha oder mehr Aktivsubstanz, vorzugsweise liegt sie jedoch zwischen 0,01 und 5 kg/ha.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können in ihren handelsüblichen Formulierungen entweder allein oder in Kombination mit weiteren, literaturbekannten Fungiziden angewendet werden.

Als literaturbekannte Fungizide, die erfindungsgemäß mit den Verbindungen der Formel I kombiniert werden können, sind z.B. folgende Produkte zu nennen:

Imazalli, Prochloraz, Fenapanii, SSF 105, Triflumizol, PP 969, Flutriafol, BAY-MEB 6401, Propiconazol, Etaconazol, Diclobutrazol, Bitertanol, Triadimeton, Triadimenol, Fluotrimazol, Tridemorph, Dodemorph, Fenpropimorph, Falimorph, S-32165, Chlobenzthiazone, Parinol, Buthiobat, Fenpropidin, Triforine, Fenarimol, Nuarimol, Triarimol, Ethirimol, Dimethirimol,

Bupirimate, Rabenzazole, Tricyclazole, Fluobenzimine, Pyroxyfur, NK-483, PP-389, Pyroguilon, Hymexazole, Fenitropan, UHF-8227, Cymoxanil, Dichlorunanid, Captafol, Captan, Folpet, Tolylfluanid, Chlorothalonil, Etridiazol, Iprodione (Formel II), Procymidon, Vinclozolin, Metomeclan, Myclozolin, Dichlozolinate, Fluorimi-

de, Drazoxolan, Chinomethionate, Nitrothalisopropyl, Dithianon, Dinocap, Binapacryl, Fentinacetate, Fentinhydroxide, Carboxin, Oxycarboxin, Pyracarbolid, Methfuroxam, Fenfura, Furmecyclox, Benodanil, Mebenil, Mepronil, Flutalanil, Fuberidazole, Thiabendazole, Carbendazim, Benomyl, Thiofante,

Thiofanatemethyl, CGD-94340 F, IKF-1216.

Mancozeb, Maneb, Zineb, Nabam, Thiram, Probineb, Prothiocarb, Propamocarb, Dodine, Guazatine, Dicloran, Quintozene, Chloroneb, Tecnazene, Biphenyl, Anilazine, 2-Phenylphenol, Kupferverbindungen wie Cuoxychlorid, Oxine-Cu, Cu-oxide, Schwefel, Fosetylaluminium, Natrium-dodecylbenzolsulfonat, Natrium-dodecylsulfat,

EP 0 407 899 A2

Natrium-C13/C15-alkoholethersulfonat, Natrium-cetostearylphosphatester, Dioctyl-natriumsulfosuccinat, Natrium-isopropylnaphthalinsulfonat,

Natrium-methylenbisnaphthalinsulfonat,

Cetyl-trimethyl-ammoniumchlorid,

10

30

35

40

45

50

Salze von langkettigen primären, sekundären oder tertiären Aminen, Alkyl-propylenamine, Lauryl-pyridinium-bromid, ethoxliierte quaternierte Fettamine, Alkyl-dimethyl-benzyl-ammoniumchlorid und 1 Hydroxyethyl-2-alkyl-imidazolin.

Die oben genannten Kombinationspartner stellen bekannte Wirkstoffe dar, die zum großen Teil in CH.R. Worthing, U.S.B. Walker, The Pesticide Manual, 7. Auflage (1983), British Crop Protection Council beschrieben sind.

Darüberhinaus können die erfindungsgemäßen Wirkstoffe, insbesondere die der aufgeführten Beispiele, in ihren handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit anderen Wirkstoffen, wie Insektiziden, Lockstoffen, Sterilantien, Akariziden, Nematiziden, Fungiziden, wachstumsregulierenden Stoffen oder Herbiziden vorliegen. Zu den Insektiziden zählen beispielsweise Phosphorsäureester, Carbamate, Carbonsäureester, Formamidine, Zinnverbindungen, durch Mikroorganismen hergestellte Stoffe u.a.. Bevorzugte Mischungspartner sind:

1. aus der Gruppe der Phosphorsäureester

20 Azinphos-ethyl, Azinphos-methyl, 1-(4-Chlorphenyl)-4-(O-ethyl, S-propyl)phosphoryloxypyrazol (TIA-230), Chlorpyrifos, Coumaphos, Demeton, Demeton-S-methyl, Diazinon, Dichlorvos, Dimethoat, Ethoprophos, Etrimfos, Fenitrothion, Fenthion, Heptenophos, Parathion, Parathion-methyl, Phosalon, Pirimiphos-ethyl, Pirimiphos-methyl, Profenofos, Prothiofos, Sulprofos, Triazophos, Trichlorphon.

2. aus der Gruppe der Carbamate

Aldicarb, Bendiocarb, BPMC (2-(1-Methylpropyl)phenyl methylcarbamat), Butocarboxim, Butoxicarboxim, Carbaryl, Carbofuran, Carbosulfan, Cloethocarb, Isoprocarb, Methomyl, Oxamyl, Primicarb, Promecarb, Propoxur, Thiodicarb.

3. aus der Gruppe der Carbonsäureester

Allethrin, Alphamethrin, Bioallethrin, Bioresmethrin, Cycloprothrin, Cyfluthrin, Cyhalothrin, Cypermethrin, Deltamethrin, 2,2-Dimethyl-3-(2-chlor-2-trifluormethylvinyl)cyclopropancarbonsäure-(alpha-cyano-3-phenyl-2-methyl-benzyl)ester (FMC 54800), Fenpropathrin, Fenfluthrin, Fenvalerat, Flucythrinate, Flumethrin, Fluvalinate, Permethrin, Resmethrin, Tralomethrin.

4. aus der Gruppe der Formamidine

Amitraz, Chlordimeform

aus der Gruppe der Zinnverbindungen Azocyclotin, Cyhexatin, Fenbutatinoxid

6. Sonstige

Abamektin, Bacillus thuringiensis, Bensultap, Binapacryl, Bromopropylate, Buprofecin, Camphechlor, Cartap, Chlorbenzialate, Chlorfluazuron, 2-(4-Chlorphenyl)-4,5-diphenylthiophen (UBI-T 930), Chlofentezine, Cyclopropancarbonsäure(2-naphthylmethyl)ester (Ro 12-0470), Cyromacin, DDT, Dicofol, N-(3,5-Dichlor-4-(1,1,2,2,-tetrafluoroethoxy)phenylamino)carbonyl)-2,6-difluorbenzamide (XRD 473), Diflubenzuron, N-(2,3-Dihydro-3-methyl-1,3-thiazol-2-ylidene)2,4-xylidine, Dinobuton, Dinocap, Endosulfan, Fenoxycarb, Fenthlocarb, Flubenzimine, Flufenoxuron, Gamma-HCH, Hexythiazox, Hydramethylnon (AC 217 300) Ivermectin, 2-Nitromethyl-4,5-dihydro-6H-thiazin (SD 52618), 2-Nitromethyl-3,4-dihydrothiazol (SD 35651), 2-Nitromethylene-1,3-thiazinan-3-yl-carbamaldehyde (WL 108 477), Propargite, Teflubenzuron, Tetradifon, Tetrasul, Thiocyclam, Triflumaron, Kempolyeder- und Granuloseviren.

Der Wirkstoffgehalt der aus den handelsüblichen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen kann in weiten Bereichen variieren, Die Wirkstoffkonznetration der Anwendungsformen kann von 0,0001 bis zu 100 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,001 und 1 Gew.-% liegen. Die Anwendung geschieht in einer den Anwendungsformen angepaßten üblichen Weisen.

Nachfolgende Beispiele dienen zur Erläuterung der Erfindung.

A. Formulierungsbeispiele

- a) Ein Stäubemittel wird erhalten, indem man 10 Gew.-Teile Wirkstoff und 90 Gew.-Teile Talkum als Inertstoff mischt und in einer Schlagmühle zerkleinert.
- b) Ein in Wasser leicht dispergierbares, benetzbares Pulver wird erhalten, indem man 25 Gew.-Teile

EP 0 407 899 A2

Wirkstoff, 65 Gew.-Teile kaolinhaltigen Quarz als Inertstoff, 10 Gew.-Teile ligninsulfonsaures Kalium und 1 Gew.-Teil oleoylmethyltaurinsaures Natrium als Netz- und Dispergiermittel mischt und in einer Stiftmühle mahlt.

- c) Ein in Wasser leicht dispergierbares Dispersionskonzentrat stellt man her, indem man 40 Gew.-Teile Wirkstoff mit 7 Gew.-Teilen eines Sulfobernsteinsäurehalbesters, 2 Gew.-Teilen eines Ligninsulfonsäure-Natriumsalzes und 51 Gew.-Teilen Wasser mischt und in einer Reibkugelmühle auf eine Feinheit von unter 5 Mikron vermahlt.
- d) Ein emulgierbares Konzentrat läßt sich herstellen aus 15 Gew.-Teilen Wirkstoff, 75 Gew.-Teilen Cyclohexanon als Lösungsmittel und 10 Gew.-Teilen oxethyliertem Nonylphenol (10 AeO) als Emulgator.
- e) Ein Granulat läßt sich herstellen aus 2 bis 15 Gew.-Teilen Wirkstoff und einem inerten Granulatträgermaterial wie Attapulgit, Bimsgranulat und/oder Quarzsand. Zweckmäßigerweise verwendet man eine Suspension des Spritzpulvers aus Beispiel b) mit einem Feststoffanteil von 30 % und spritzt diese auf die Oberfläche eines Attapulgitgranulats, trocknet und vermischt innig. Dabei beträgt der Gewichtsanteil des Spritzpulvers ca. 5 % und der des inerten Trägermaterials ca. 95 % des fertigen Granulats.

B. Chemische Beispiele

10

15

20

30

4-Methyl-2-(2-methyl-pyridin-6-yl)-6-propylamino-pyrimidin (Bsp. Nr. 1.2)

Zu einer Lösung von 1,10 g (5 mmol) 4-Chlor-6-methyl-2-(2-methyl-pyridin-6-yl)-pyrimidin in 30 ml Acetonitril fügt man nacheinander 0,32 g (5,5 mmol) Propylamin, 0,83 g (6 mmol) K₂CO₃ und 10 mg Benzyltriethylammoniumchlorid hinzu. Die Reaktionsmischung wird 7 h am Rücklfuß gekocht. Danach saugt man alle unlöslichen Bestandteile ab. Das Filtrat wird eingeengt, in Methylenchlorid gelöst, anschließend mit Wasser gewaschen, über Na₂SO₄ getrocknet und im Vakuum eingedampft. Man erhält 1,15 g (95 %), der Titelverbindung als gelbliches Öl.

4-Chlor-6-dlethylamino-2-(2-methyl-pyridin-6-yl)-pyrimidin (Bsp. 9.5)

Zu einer Lösung von 1,44 g (6 mmol) 4,6-Dichlor-2-(2-methyl-pyridin-6-yl)-pyrimidin in 30 ml Acetonitril fügt man nacheinander 0,48 g (6,6 mmol) Diethylamin, 0,97 g (7,0 mmol) K_2CO_3 und 10 mg Benzyltriethylammonlumchlorid. Die Reaktionsmischung wird 3 h bei Raumtemperatur gerührt.

Danach saugt man alle unlöslichen Bestandteile ab. Das Filtrat wird eingeengt, in Methylenchlorid gelöst, mit Wasser gewaschen, über Na₂SO₄ getrocknet und im Vakuum eingedampft. Man erhält 1,73 g (92 %) der Titelverbindung als grünliches ÖI.

4-Phenyl-6-propylamino-2-(2-methylpyridin-6-yl)-pyrimidin Hydrochlorid (Bsp. Nr. 200.1)

In eine Lösung von 3,4 g (0,01 mol) 4-Phenyl-6-propylamino-2-(2-methylpyridin-6-yl)-pyrimidin leitet man über einen Zeitraum von 1 h HCl-Gas ein. Der ausgefallene Feststoff wird abgesaugt. Er zerfließt sofort zu einer sirupösen Masse.

Analog zu diesen Beispielen lassen sich die Verbindungen der Tabellen A und B herstellen.

Abkürzungen: Et = Ethyl

Me = Methyl

Pr = Propyi

55

50

| 5 10 | | | physikalische Eigenschaften | 1H-NMR (CDCl ₃): d 8,16 t 7,66 d 7,20 s 6,21 q 3,57 s 2,69 d 2,48 t 1,19 [ppm] | 1H-NMR (CDCl ₃): d 8,19 t 7,70 d 7,19 s 6,22 q 3,26 s 2,67 s 2,45 dq 1,57 t 0,99 [ppm] | 1H-NMR (CDCl ₃): d 8,17 t 7,54 d 7,22 s 3,16 s 2,69 s 2,49 [ppm] | |
|----------|--------------|---------------------------------------|-----------------------------|--|--|--|----------|
| 20 25 | | | NR 7R8 | NEt 2 | NH Propyl | NMe2 | NCH3C6H5 |
| 30 | | ĉ | R6 | æ | H | æ | ĸ |
| 35 | | | R5. | CH3 | CH ₃ | CH ₃ | CH3 |
| 40 | | RB FR | R4 | щ | m | m | Ħ |
| 45 | | Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z | R2 R3 | | н | ж ш | H |
| 50 | & | W W W | R1 | сн3 | CH ₃ | CH3 | CH3 |
| 55 | Tabelle | | Nr. | ਜ. ਜ | | н | 1.4 |

| | | 1 | | | - 1 | | | | | | | | |
|----|-----------------------|-----------------------------|----------|---|-----------------|---|------------|---|---------------------------------|---|-----------|---|--------------|
| 5 | | chaften | | | | | | | | - | | | |
| 10 | | e Eigens | | | | | | | | | • | • | |
| 15 | | physikalische Eigenschaften | , | | | | | | - | | • | | |
| 20 | | ā | | | | | | | | | 10 | | 1 -€1 |
| 25 | | NR7R8 | NHMe | | NHEt | | \bigcirc | - | NHC ₆ H ₅ | | NCH 2C6H5 | | NHC6H4-4-C1 |
| 30 | | R6 | I | - | = | | Ħ | | æ | | # | | æ |
| 35 | | R5 | CH3 | | CH ₃ | | CH3 | | CH3 | | CH3 | | CH3 |
| 40 | | R4 | # | | = | | Ħ | | m | | Ħ | | |
| | bu | R3 | æ | | × | • | × | | , # | • | Ħ | | × |
| 45 | Tabelle A Fortsetzund | R2 | × | | x | | # | | × | • | æ | | × |
| 50 | e A Fo | R1 | CH3 | | CH3 | | CH3 | | СН3 | | СНЗ | | СН3 |
| | Tabel1 | Nr. | 1.5 | | 9. | | 1.7 | | 1.8 | | 1.9 | | 1.10 |

| | | - | 65 | s 99 | 9,66 | , 65 | 89 5 | 89 |
|------|----------------------|----------------|---------------------------------|---------------------------------------|--------------------|---|--|---|
| 5 | | Eigenschaften | 44 E | 8,17 t 7,66 25 m 2,69 | [4 t 7 m 2,8 [ppm] | | t 7 2,7 | 8,07 t 7,68 .11 t 2,59 .95 [ppm] |
| 10 | · | | (CDCl3): d 8,14 s 6,22 q 3,69 m | , a & . | . E + | | (CDCl3): d 8,16 s 6,84 m 3,77 m m 1,78 t 0,99 [p | (DMSO-d ₆): 8,0 s 6,52 s 3,11 m 1,79 t 0,95 |
| 15 | | physikalische | | [ppm] [h-NMR (CDCl3): d 7,16 s 6,17 g | | | [ppm] 1H-NMR (CD d 7,20 s 6 s 2,66 m 1 | 1H-NMR (DM d 7,29 s 6 s 2,54 m 1 |
| 20 | | | | γl | | | | |
| 25 . | | NR 7R8 | NEt2 | NH Propyl | | $\left\langle \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \right\rangle$ | | NMe2 |
| | | | • | | | | | |
| | | яб | Ħ | , # | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ |
| 30 | , | R5 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | С3H7 | C3H7 |
| 35 | | | | | | | | |
| | | R4 | æ | 缸 | æ | Ħ | æ | æ |
| 40 | ng | ж ₃ | × | # | # | Ħ | Ħ | Ħ |
| 45 | Tabelle A Fortsetzun | R2 | Ħ | ж | ж | # | = | Ħ |
| | je A Ec | R1 | CH3 | CH3 | CH3 | CH3 | CH3 | CH3 |
| 50 | Tabel | Nr. | 2.1 | 2.2 | | 4. | ري. د. | 6 |

| | | 1 | 67 | | | | | |
|----|-------------|---------------|--|-----------------|-----------------|------------------------|---------------------|----------------|
| 5 | | ten | t 7,67 2,94 0,97 | | ပ | | ပ္ ၊ | |
| | | Elgenschaften | t d t | | 102°C | , | 113°C | |
| 10 | | gene | d 8, 5, 41 5, 41 1, 79 | ວູເ | ا و | | । न ् | |
| | | | | : 14 | 100 | | 111 | - |
| | | physikalische | 1H-NMR (CDC13): d 7,16 s 6,19 m t 2,66 s 2,63 m [ppm] | Smp.: 145°C | ട പ | | Smp.: | |
| 15 | •. | ikal | MR (C 16 s 66 s | . | | | | |
| | | skųd | 1H-NMR (CI d 7,16 s (t 2,66 s ; [ppm] | | | | | |
| 20 | | | | | | | | , i |
| | | φ. | | 6Н5 | | H U | NHCH2 - CH=CH2 | NH Heptyl |
| 25 | | NR 7R8 | NHile | NCH3C6H5 | NHEt | NHCH ₂ C≅CH | H2-C | H HN |
| | | | | Z | | Ë | NHC | |
| 30 | | R6 | ı | æ | Ħ | Ħ | æ | Ħ |
| | | | | | | | | |
| 35 | ~ | R5 | C3H7 | C3H7 | С3H7 | C3H7 | C3H7 | СЗН7 |
| | | æ | | | b | | ъ | Ö |
| | | R4 | Ħ | Ħ | Ħ | . # | Ħ | Ħ |
| 40 | | | | | | | | |
| | ng | к3 | æ | Ħ | # | Ħ | Ħ | Ħ |
| 45 | etzu | R2 | × | # | # | # | Ħ | Ħ |
| | Fortsetzung | | | | | | _ | |
| 50 | ~ | R1 | СНЗ | CH ₃ | CH ₃ | СНЗ | снз | СНЗ |
| | Tabelle | | - | | | | | |
| 55 | Tab | Nr. | 2.7 | 2.8 | 9. | 2.10 | 2.11 | 2.12 |
| | | | • | | | | | |

| - 5 | | ıften | | | | | t 7,67 | 6,16 | s 2,67 | 3 t 7,62 | s 4,88 | dq 1,77 | |
|-----|-------------------|--------------------------------|----------|--------------|--------------|------------|-----------------------|-------------|---------------|--|-------------|-------------|--------------|
| 10 | | Eigensche | ೨,66 | ວຸຣ | 7°C | ט |): d 8,19 | d 7,16 s | 5 t 2,69 | 8 [ppm] 3): d 8,13 | .5 s 6,30 | 72 g 2,69 | |
| 15 | | physikalische Eigenschaften | Smp.: 99 | Smp.: 119°C | Smp.: 107°C | Smp.: 76°C | 1-NWR (CDCL3): d 8,19 | m 7,36-7,21 | t 5,63 d 4,55 | dq 1,75 t 0,98 [ppm] 1H-NMR (CDCl3): d 8,13 | 7,27 d 7,15 | 3,11 t 2,72 | t 0,98 [ppm] |
| 20 | | чa | | - | - | | -1 | E | 4 | ъ | Q | Ø | 4 |
| 25 | | NR ⁷ R ⁸ | NH Butyl | NH iso-Butyl | NH sec-Butyl | NH Pentyl | NH Benzyl | | | NMe Benzyl | | | |
| 30 | • | R6 | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | | | Ħ | | ` | |
| 35 | | RS | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | | | C3H7 | | | - |
| | | R4 | н | æ | × | Ħ | Ħ | | | Ħ | | | |
| 40 | g | ж3 | Ħ | Ħ | r | Ħ | æ | | | æ | - | | |
| 45 | tsetzung | R2 | æ | æ | × | ж | | | , | ## | | | |
| | Tabelle A Fortset | R1 | CH3 | CH3 | CH3 | CH3 | , CH3 | | | CH3 | | | |
| 50 | Tabel1 | Nr. | 2.13 | 2.14 | 2.15 | 2.16 | 2.17 | | | 2.18 | | | |

| 65 | 50 | 45 | | 40 | 35 | 30 | 20 25 | 15 | 10 | |
|--------|-----------------------|------------|----------|----------|-----------|-----------------|--|--------------|-----------------------------|-----|
| Tabel. | Tabelle A Fortsetzung | rtsetzu | ng | | | | | | | |
| Nr. | R1 | R2 | к3 | R4 | R5 | R6 | NR ⁷ R ⁸ | physikalisch | physikalische Eigenschaften | ten |
| 2.19 | CH3 | Ħ | Ħ | r. | C3H7 | Ħ | NH iso-Propyl | Smp. | : 118 - 120°C | |
| 2.20 | СН3 | ::: | Ħ | # | C3H7 | # | NH Cyclohexyl | . dws | : 90 - 92°C | |
| 2.21 | СН3 | æ | Ħ | Ħ | C3H7 | <i>.</i> # . | NH Cyclopentyl | . dws | Smp.: 146°C | · . |
| 2.22 | CH3 | æ | # | # | C3H7 | Ħ | NH C6H5 | | | |
| 2.23 | CH3 | ⊭ | Ħ | Ħ | C3H7 | Ħ | NH (4-Cl-C6H4) | Smp. | : 103 - 105°C | |
| 2.24 | CH3 | , m | Ħ | Ħ | C3H7 | Ħ | NH (2,4 Cl ₂ -C ₆ H ₃) | | | - |

| NR ⁷ R ⁸ physikalische Eigenschaften | H3~ 4) | | 02- 4) | 02- 4) H3 | D2- 4) H3- 4) propyl | D2- 4) H3- 4) propyl |
|---|-------------------------|---------------------------------|---------------------|-----------------|--|--|
| NH (4-CH ₃ - C ₆ H ₄) NH (4-NO ₂ - | NH (4-NO ₂ - | C ₆ H ₄) | NH (3-CH3- C6H4) | NH-Cyclopropyl | NH-CH ₂ CH= C(Me) ₂ | NH- C ₆ H ₄ -4-0Me |
| | T | Ħ | # | H | æ | z ¤ |
| R5 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 |
| R4 . | Ħ | Ħ | щ | щ | III. | Ħ |
| ж ₃ | Ħ | Ħ | Ħ | = | # | Ħ |
| R 2 | # | II | . | | # | Ħ |
| e A Fo | СНЗ | СНЗ | СН3 | СН3 | CH3 | снз |
| Tabelle A Fortsetzung | 2.25 | 2.26 | 2.27 | 2.28 | 2.29 | 2.30 |

| 55 | 50 | 45 | | 40 | 35 | 30 | 25 | 15 | | 10 | . 5 |
|--------|-----------------------|----------------|------------|----------|-----------------------------------|----|---|--------|---------|-----------------------------|--------|
| Tabel1 | Tabelle A Fortsetzung | tsetzun | Ď | | | · | | | | | |
| Nr. | R1 | R ² | ж3 | R4 | R5 | Rб | NR ⁷ R ⁸ | physik | alische | physikalische Eigenschaften | haften |
| 2.31 | CH ₃ | Ħ | Ħ | Ħ | C ₃ H ₇ | ш | NH- C ₆ H ₄ - 3CF ₃ | - | | | · |
| 2.32 | CH3 | æ | щ | . | сн(снз)2 | Ħ | NEt ₂ | | | . * | |
| 2.33 | СНЗ | . | , # | æ | C3H7 | Ħ | \chi_z | | Sap.: 1 | 151°C | |
| 2.34 | снз | # | # | Ħ | СН(СН3)2 | Ħ | NH-Propyl | | Smp.: 1 | 105°C | |
| 2.35 | CH3 | | Ħ | æ | СН(СН3)2 | æ | NH-Butyl | | | | |
| 2.36 | CH3 | · # | Ħ | щ | CH(CH ₃) ₂ | Ħ | NH- Pentyl | | | | |

| | | | | • | | , m | 50, |
|-----------|-------------|-----------------|------------|-----------------|------------------|---|---|
| 5 | | aften | | | | 1H-NMR (CDCl3): d 8,16 t 7,66 d 7,19 s 6,36 t 3,76 t 2,73 s 2,71 t 2,50 s 2,36 dq 1,76 t 1,00 [ppm] | t 7,69 1,70 sep 3,05 |
| 10 | | e Eigenschaften | | | | 1H-NMR (CDCl3): d 8,16 t 7,66 d 7,19 s 6,36 t 3,76 t 2,73 s 2 t 2,50 s 2,36 dq 1,76 t 1,00 | 1H-NMR (CDC13): d 8,19 t 7,69 d 7,19 s 6,35 m 3,86-3,70 sep s 2,69 d 1,31 [ppm] |
| 15 | , | physikalische | | . 113°C | • | - NMR (CDC1 719 s 636 t 2,50 s 2,36 | 1-NMR (CDC13): 7,19 s 6,35 m 2,69 d 1,31 [p |
| 20 | | Ayd | | Smp. | | 1H. | 1H- G 7 |
| 25 | | NR 7R8 | \bigcirc | | NCH3CH2- C6H5 | - N - CH3 | ° |
| 30 | | R6 | # | æ | æ | Ħ | 出 |
| 35 | | R5 | CH(CH3)2 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | сн(сн3)2 |
| 40 | | R4 | Ħ | Ħ | # | · m | Ħ |
| 45 | ıng | R3 | I | Ħ | . ш | Ħ | Ħ |
| ** | Fortsetzung | R2 | ⊭. | . ж | z . | # | Ħ |
| 50 | ~ | R1 | СНЗ | CH ₃ | CH3 | . СН 3 | CH3 |
| 55 | Tabelle | Nr. | 2.37 | 2.38 | 2.39 | 2.40 | 2.41 |

| 5 10 | | physikalische Eigenschaften | Smp.: 105°C | l Smp.: 128 - 129°C | Smp.: 180°C | Smp.: 143-144°C | Smp.: 162°C | |
|-----------|-----------------------|--------------------------------|-------------|----------------------------|-------------|-----------------|-------------|--|
| 20 25 | | NR ⁷ R ⁸ | N-CH3 | NH- C ₆ H4-4-CL | EN . | (°) | ٢ | |
| 30 | | R6 | m . | # | | # | æ | |
| 35 | | R5 | сн(снз)2 | сн(сн3)2 | C3H7 | С5Н9 | с5Н9 | |
| 40 | bui | ₽# ₽# | Ħ | Ħ | E | Ħ | Ħ | |
| 45 | tsetzu | к 3 | æ | × | ш | Ħ | ## | |
| | A Fort | R2 | Ħ | Ħ | # | # . | Ħ | |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | снз | CH3 | CH3 | CH3 | СН3 | |
| 55 | Tat | Nr. | 2.42 | 2.43 | 2.44 | 2.45 | 2.46 | |

| 55 | 50 | | 45 | | 40 | 35 | 30 | 2 5 | 20 | 15 | 5 | |
|------|-----------------------|----------|------------|-----|-----------------|----|------------|----------------------|---------|--|--|-------------------------|
| Ħ | Tabelle A Fortsetzung | A For | tsetz | bun | | | | | | | | |
| Nr. | R1 | R2 | R3 | R4 | R5 | | R6 | NR7R8 | physika | physikalische Ei | Eigenschaften | |
| 2.48 | CH ₃ | Ħ | Ħ | Ħ | C5H9 | | Ħ | инсн2сен5 | Smp | Smp.: 111°C | | |
| 2.49 | CH3 | Ħ | æ | Ħ | С5Н9 | | Ħ | HN | Smg | Smp.: 124 - | 126°C | |
| 2.50 | СНЗ | Ħ | Ħ | Ħ | С5Н9 | | ж | NHCH2CH=CH2 | Smg | Smp.: 133°C | | |
| 2.51 | СНЗ | Ħ | Ħ | Ħ | С5Н9 | | · 出 | -N N-CH ₃ | 1H- | 1H-NMR(CDC13) d 7,21 s 6,36 s 2,69 t 2,50 m 1,52-1,20 t | [-NMR(CDCl3) d 8,15 t 7,66 7,21 s 6,36 t 3,77 m 2,90-2 2,69 t 2,50 s 2,31 m 1,90-1 1,52-1,20 t 0,85 [ppm] | 6 - 2 0 - 1 1 - 2 |
| 2.52 | CH ₃ | # | # | Ħ | CH ₃ | | ប | ° | Smg | Smp.: 72 - 7 | 74°C | |
| 2.53 | CH3 | Ħ | · E | Ħ | CH3 | | ជ | N- CH ₃ | វីដូន | Smp.: 80-83°C | : : | |

| 5 10 15 20 25 | | NR ⁷ R ⁸ physikalische Eigenschaften | CH ₃ Smp.: 95 - 97°C | NHCH ₂ CH ₂ N(CH ₃) ₂ ¹ H-NMR (CDCl ₃): d 8,19 t 7,66 | d 7,19 s 6,16 s 2,69 m 1,78 t 0, | NHCH2CH2OH | NHCH2CH2OCH3 | NCH_2CH_2N | NHCH2CH2SCH3 | NHMe 1H-NWR (CDCl3): d 8,41 m 8,14 t 7,71 m 7,47 d 7,21 s 6,70 s 3,04 s 2,72 [ppm] |
|---------------------------|-----------------------------|--|---------------------------------|---|----------------------------------|------------|--------------|--------------|--------------|--|
| 30 | | R6 | ដ | Ħ | | æ | ថ | я | Br | Ħ |
| 35 | | R5 | СН3 | C3H7 | | CH3 | снз | (СН3)2СН | С4Н9 | C6H5 |
| | bur | R4 | æ | Ħ | | Ħ | = | | × | Ħ |
| 45 | setzı | к3 | Ħ | . # | | Ħ | Ħ | × | Ħ | × |
| | 1 Fort | R2 | · # | Ħ | | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | - # |
| 50 | Tabelle A Fortsetz u | R1 | СНЗ | CH3 | | CH3 | CH3 | СНЗ | СНЗ | СНЗ |
| 55 | Tab | Nr. | 2.54 | 2.55 | | 2.56 | 2.57 | 2.58 | 2.59 | 3.1 |

| | | | _ | | | | | | | | | |
|------|-----------------------------|-----------------------------|---|------------------------|-------------|-------------------------------|------------------|---------------------|--------------------|------------|-----------------|--|
| 5 | | haften | d 8,26 m 8,10 7,20 s 6,75 1,27 [ppm] | | | | , | | | | | |
| 10 | | physikalische Eigenschaften | 1H-NWR (CDCl3): d 8,2 t 7,69 m 7,45 d 7,20 q 3,69 s 2,71 t 1,27 | Smp.: 120 - 122°C | 119 - 121°C | Smp.: 127 - 129°C | Smp.: 105°C | Smp.: 134°C | Smp.: 131°C | | | |
| 20 | | physik | 1H-NM t 7,6 | Smp.: | Smp.: | Smp.: | E | S | S E | | | |
| 25 | | NR 7R8 | NEt 2 | $\bigcap_{\mathbf{z}}$ | NHBu | NHPr | NHiso- Propyl | $\langle z \rangle$ | $\binom{\circ}{z}$ | NH-Propyl | NH Butyl | MEE |
| 30 | | R6 | Ħ | | Ħ | Ħ | æ | æ | Ħ | Ħ | Br | Br |
| 35 | | | | | | | | | | 4-CH3-C6H4 | 2,4-(CH3)2-C6H3 | 2,6-(CH ₃) ₂ -C ₆ H ₃ |
| 40 | | R5 | C6H5 | C6H5 | C6H5 | c ₆ H ₅ | C6H5 | C6H5 | C6H5 | 4-CH3 | 2,4-(| 2,6- |
| | bun | R4 | × | Ħ | Ħ | Ħ | ж | Ħ | æ | Ħ | Ħ | æ |
| 45 | tsetz | к3 | Ħ | Ħ | Ħ | H | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ |
| | A For | R2 | m · | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ |
| 50 | Tabelle A Fortsetzur | R1 | СН3 | СНЗ | СНЗ | CH3 | СНЗ | CH3 | CH3 | CH3 | CH3 | СН3 |
| · 55 | Tel | Nr. | 3.2 | | 4.6 | ກ | 3.6 | 3.7 | 8. | 3.9 | 3.10 | 3.11 |
| | | | | | | | | | | | | |

| 5 | | ften | | | • | • | | |
|-------------|-----------------------|----------------|-----------|-----------------|---------------|----------------|-----------------|-----------------|
| v | | Eigenschaften | | | • | | | |
| 10 | | | | | • | | | |
| 15 | | physikalische | | | | | | |
| 20 | | | | NH Propyl | o | | NH Propyl | le2 . |
| 25 . | | NR 7R8 | | HN | NH Fro | NMe2 | HN | N Me2 |
| 30 | | R6 | æ | Ħ | # . | Ħ | Br | Br |
| - | | | | | H3- | 4 | | |
| 35 | | | 3-Et-C6H4 | 3-C1-C6H4 | 2,4-Cl2-C6H3- | 4- OCH3- C6H4- | Propyl | Propyl |
| 40 | | R5 | m - | e N | 2 | 4 | 먑 | Pr |
| | bun | R4 | æ | Ħ | Ħ | × | Ħ | E |
| 45 | tsetzı | ж ³ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | · = | Ħ |
| | For t | R2 | н | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | \mathbb{R}^1 | CH3 | CH ₃ | СН3 | СНЗ | CH ₃ | CH ₃ |
| 55 | H B | Nr. | 3.12 | 3.13 | 3.14 | 3.15 | 4.1 | 4.2 |

| | | 1 | | | | | | |
|----|-----------------------|-----------------------------|----------|------------|------------|----------|-----------|---------------|
| 5 | | schaften | | | | | | |
| 10 | | Eiger | | | | | | |
| 15 | | physikalische Eigenschaften | | | | | | |
| 20 | | | | | | 덛 | | ropy] |
| 25 | | NR 7R8 | NEt2 | NH Et | \bigcirc | NH Butyl | NH Propyl | NH 1so-Propyl |
| 30 | | R6 | Br | Br | អ្ន | Br | បី | ជ |
| 35 | | | S. | | | | • | |
| 40 | , | R5 | Propyl | Propyl | Propyl | Propyl | Propyl | Propyl |
| | ng | R4 | Ħ | # | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ |
| 45 | setzu | R3 | ¤ | # · | # | # | # | Ħ |
| | Fort | R2 | Ħ | æ | æ | # | Ħ | Ħ |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | CH3 . | CH3 | CH3 | СНЗ | СНЗ | . CH3 |
| 55 | Tal | Nr | 4. E. | . 4· | .4. | 6. | 4.7 | 8. |

| 55 | 50 | | 45 | | 40 | 35 | 30 | 25 | 20 | 15 | 10 | 5 |
|--------|-----------------------|------|-------|-----------|---------|----|----|-------------|-------------------------------------|---|--|------------------|
| Tab | Tabelle A Fortsetzung | Fort | setzu | ng Lud | | - | | | | | | |
| Rr. | R1 | R2 | R3 | R4 | R5 | | Rб | nr7r8 | physika | lische Ei | physikalische Eigenschaften | u |
| 6,4 | СН3 | Ħ | Ħ | Ħ | Propyl | | ฮ | Ç | | | | |
| 4.10 | CH ₃ | Ħ | æ | # | Propyl | | បី | NCH3CH2C6H5 | | | | |
| 5.1 | CH ₃ | Ħ | × | Ħ | CH2C6H5 | | Ħ | NEt2 | 1H-NMR m 7,29 t 3,48 | (CDCl3): d 7,19 s s 2,7 t 1 | <pre>1H-NMR (CDCl3): d 8,16 t 7,66 m 7,29 d 7,19 s 5,94 s 4,19 t 3,48 s 2,7 t 1,12 [ppm]</pre> | 7,66 |
| 5.2 | СН3 | Ħ | # | Ħ | CH2C6H5 | | # | | 1H-NMR m 7,30 m 3,57 | (CDCl3): d 7,18 s s 2,70 m | 1H-NMR (CDCl3): d 8,17 t 7,66 m 7,30 d 7,18 s 6,10 s 4,12 m 3,57 s 2,70 m 1,60 [ppm] | 7,66 12] |
| ب د | СНЗ | Ħ | æ | æ | CH2C6H5 | | # | NH Propyl | 1H-NMR m 7,30 t 3,16 [ppm] | 1H-NMR (CDCl3): m 7,30 d 7,19 s t 3,16 s 2,69 m [ppm] | 1H-NMR (CDCl3): d 8,19 t 7,68 m 7,30 d 7,19 s 5,94 s 4,09 t 3,16 s 2,69 m 1,61 t 0,92 [ppm] | 7,68 09 92 |
| 5.4 | CH3 | Ħ | Ħ | Ħ | CH2C6H5 | | Ħ | NH Et | | | | |

| 5 | | schaften | | | ; | 163°C | | 17 t 7,68) s 4,16 ppm] |
|---------|-----------------------|-----------------------------|----------|---|----------|-----------------------------|-----------|--|
| 10 | | Eigen | | | | • | | d 8,17 t s 6,09 s 4 2,70 [ppm] |
| 15 | | physikalische Eigenschaften | | . · | | Smp.: 161 | • | 1-HNWR(CDCl ₃): d 8,17 t 7,68 s 7,23 d 7,19 s 6,09 s 4,16 m 3,84-3,52 s 2,70 [ppm] |
| 20 | | ٩ | | | | | | - n E |
| 25 | | NR 7R8 | NH Butyl | | NMe2 | $\binom{\circ}{\mathbf{z}}$ | NH Pentyl | (్డ్రి) |
| 30 | | R6 | m | , H | # | × | щ | Ħ |
| 35 | | R5 | СН2С6Н5 | CH ₂ C ₆ H ₅ | сн2с6н5 | сн2с6н5 | CH2C6H5 | сн2С6Н5 |
| 40 | Ď. | R4 | | × | Ħ | × | — | m |
| 45 | Tabelle A Fortsetzung | R3 | Ħ | m | × | × | # | # |
| | A For | R2 | Ħ | Ħ | × | × | Ħ | Ħ |
| 50 | belle 4 | R1 | CH3 | CH3 | CH3 | СН3 | СНЗ | CH ₃ |
| | H. | Nr. | 5.5 | n o | 5.7 | .α | 5.9 | 5.10 |
| 55 | | | | | | • | | - |

| 5 | 5 | | Eigenschaften | 18,18 t 7,68 6,12 s 4,18 2,43 s 2,30 [ppm] | 174°C | d 8,21 t 7,71 6,60 s 5,23 1,19 [ppm] | | | d 8,16 t 7,64 2,6 m 1,65 |
|---|------------------|-----------------------|-------------------|--|---------------------------------------|---|------------------------|-------------|--|
| | 5 | | physikalische Eig | 1H-NMR(CDCl3): d 8,18 t 7,68 s 7,29 d 7,19 s 6,12 s 4,18 t 3,64 s 2,70 t 2,43 s 2,30 [ppm] | Smp.: 172 - 174°C | 1H-NMR (CDCl3): d m 7,24 m 6,98 s 6, q 3,59 s 2,72 t 1, | Smp.: 122°C | Smp.: 134°C | ¹ H-NMR (CDCl ₃): d d 7,17 s 6,35 s 2, m 1,20 [ppm] |
| | 20 25 | | NR 7R8 | N- CH3 | NHC ₆ H ₄ -4-Cl | NHEt2 | $\bigcup_{\mathbf{z}}$ | Ме2 | Ç |
| 3 | 30 | | R6 | ù | Ħ | H | m | × | Ħ |
| | 3 5 40 | | R5 | СН2С6Н5 | СН2С6Н5 | CH20C6H5 | CH2OC6H5 | CH2OC6H5 | CH ₂ CH ₂ -Cyclo- |
| | | ž | R4 | # | × | Ħ | Ħ | = | Ħ |
| | 45 | setzur | R3 | Ħ | # | Ħ | # . | x | Ħ |
| | | Fort | R2 | Ħ | Ħ | Ħ | # | Ħ | Ħ |
| | 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | CH3 | СН3 | CH3 | СНЗ | CH3 | CH3 |
| | 55 | Tab | Nr. | 5.11 | 5.12 | 6.1 | 6.2 | 6.3 | 4. |
| | | | | | | | | | |

| 55 | 50 | | 45 | 40 | 35 | 30 | 25 | 20 | 10 15 | 5 |
|------|---------------------|--------|-------------|----------|---|------|--------------------------------|----------------|--|------------------------------|
| Ta | Tabelle / | A Fort | Fortsetzung | ng | | | | | | |
| Nr. | R1 | R2 | В3 | R4 | R5 | R6 | NR ⁷ R ⁸ | | physikalische Eigenschaften | chaften |
| φ . | . сн ³ , | # | . | m | CH ₂ CH ₂ -Cyclo- pentyl | 斑 | NH Propyl | | <pre>1H-NMR (CDCl3): d 8,15 t 7,62 d 7,16 s 6,16 t 3,26 s 2,63 m 1,71 t 0,97 [ppm]</pre> | 15 t 7,62 s 2,63 |
| 9. | СН3 | Ħ | Ħ | æ | CH ₂ CH ₂ -Cyclo- pentyl | Ħ | NHMe | | 1H-NMR (CDCl3): d 8,19 t 7,69 d 1,9 s 6,19 q 5,60 d 2,94 s 2,66 m 1,69 [ppm] | 19 t 7,69 d 2,94 |
| 6.7 | СНЗ | # | Ħ | # | CH ₂ CH ₂ -Cyclo- pentyl | Ħ | NCH3CH2C6H5 | H ₅ | 1H-NMR (CDCl3): d 8,14 t 7,64 m 7,26 d 7,16 s 6,31 s 4,89 s 3,13 s 2,70 m 1,62 [ppm] | 14 t 7,64 s 4,89 [ppm] |
| 8. | CH3 | \$2 | Ħ | Ħ | CH20C6H5 | æ | NH Propyl | | Smp.: 152 - 153°C | ູນ |
| 6 | CH3 | Ħ | Ħ. | # | CH2CH2Cyclopentyl H | ж | $\binom{\circ}{z}$ | | Smp.: 98 - 100°C | U |
| 6.10 | CH3 | Ħ | = | Ħ | CH20C6H5 | . ## | NEt2 | | Smp.: 142°C | |

| 10 | • | physikalische Eigenschaften | Smp.: 122 - 123°C | Smp.: 134 - 136°C | Smp.: 125°C | Smp.: 109°C | <pre>1H-NMR (CDCl3): d 8,11 t 7,66 d 7,18 q 3,69 s 2,70 s 2,66 t 1,33 [ppm]</pre> | ¹ H-NMR (CDCl ₃): d 8,16 t 7,68 d 7,19 q 3,26 s 2,70 s 2,64 [ppm] |
|----------|-----------------------|--------------------------------|-------------------|-------------------|-------------|-------------|---|--|
| 20 25 | | NR ⁷ R ⁸ | | N(CH3)2 | (°) | исн3С6Н5 | NEt2 | NMe ₂ |
| 30 | | R6 | Œ | ш | æ | н | CI | CI |
| 35 40 | | R5 | сн20С6Н5 | CH20C6H5 | CH20C6H5 | сн20С6н5 | СНЗ | CH ₃ |
| | ng | R4 | Ħ | # | × | Ħ | Ħ | # |
| 45 | setzu | R3 | × | · # | Ħ | × | # | Ħ |
| | Fort | R2 | Ħ | д | # . | × | Ħ | # |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | CH3 | CH3 | CH3 | CH3 | CH ₃ | CH ₃ |
| 55 | Tabe | Nr. | 6.11 | 6.12 | 6.13 | 6.14 | 7.1 | 7.2 |

| | | | | | | | 4 |
|----------|-----------------------|---------------|----------------|------------|----------|------------------------|--|
| 5 | | Eigenschaften | | | | | d 8,14 t 7,64 3,81 s 3,46 |
| 10 | | | -107 | | | | ช คั |
| 15 | | physikalische | Smp.: 106 -107 | | · | | 1H-NMR (CDC13): d 7,16 s 4,56 s s 2,64 [ppm] |
| 20 | | | | | | | |
| · ·25 | | NR 7R8 | NH Propyl | NH Propyl | NH Butyl | $\bigcup_{\mathbf{z}}$ | NHC3H7 |
| 30 | | R6 | ជ | н | Ħ | OCH3 | оснз |
| | | | | | | | |
| 35 | | | | | | | |
| 40 | | R5 | CH3 | CF3 | CF3 | MeOCH2 | MeOCH ₂ |
| | ng | R4 | Ħ | # | # | # | Ħ |
| 45 | tsetzu | ж3 | Ħ | · ¤ | # | # | # |
| | FOR | R2 | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | СНЗ | СН3 | СНЗ | CH3 | CH3 |
| 55 | Ta | Nr. | 7.3 | 4.7 | 7.5 | . 2.6 | 7.7 |

| | | ten | 3,49 | | | | | |
|----|-------------|---------------|---|--------------------|---------------------|-----------|---------|------------|
| 5 | | Eigenschaften | 18,08 t 3,67 s 3 ppm] | | · | 121°C | | |
| 10 | | | 3): d { 59 q 3 24 [ppr | | 102°C | 120 - | : 129°C | Smp.: 77°C |
| 15 | | physikalische | 1H-NMR(CDCl ₃): d 8,08 t 7,64 d 7,16 s 4,59 q 3,67 s 3,49 s 2,66 t 1,24 [ppm] | | Smp | s. dmg | : · dwg | · ďmS |
| 20 | | | | | | 'n | | |
| 25 | - | NR7R8 | NEt2 | NHC6H5 | NHC2H5 | NHCH2C6H5 | | NHC3H7 |
| 30 | | R6 | оснз | оснз | оснз | оснз | OCH3 | Br |
| | | | | | | | | |
| 35 | | | 01 | O) | 27 | H2 | . C1 | |
| 40 | | .R5 | MeOCH ₂ | MeOCH ₂ | Н3СОСН ₂ | нзсосн2 | н3сосн2 | C3H7 |
| | ıng | R4 | Ħ | = | # | Ħ | × | Ħ |
| 45 | Fortsetzung | R3 | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | # | Ħ |
| | | R2 | Ħ | Ħ | # | # | Ħ | Ħ |
| 50 | Tabelle A | R1 | CH3 | CH3 | CH3 | CH3 | CH3 | CH3 |
| 55 | Tab | Nr. | 7.8 | 7.9 | 7.10 | 7.11 | 7.12 | 7.13 |

| 5 | | aften | | | | | | |
|----|-----------------------|---------------|------------|--------------|------------|-------------------|------------|------------------------|
| 10 | | Eigenschaften | ပ္ | ပ 66 8 | 103°C | | - 74°C | . 83°C |
| 15 | | physikalische | Smp.: 95°C | Smp.: 89 | Smp.: 10 | | Smp.: 72 | Smp.: 80 |
| 20 | | Kyd | | | | | | |
| 25 | | NR7R8 | N(C2H5)2 | · (°) | N(CH3)2 | N-CH ₃ | (°) | N N-CH ₃ |
| 30 | | R6 | Br | ж Н | អ | Ħ | 1 3 | ដ |
| 35 | | | | | - | | | |
| 40 | | R5 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | СНЗ | CH3 |
| | ng | R4 | # | Ħ | Ħ | # | æ | æ |
| 45 | setzı | R3 | m · | × | = | Ħ | m | æ |
| | 1 Fort | R2 | Ħ | Ħ | ¤ . | Ħ | Ħ | = |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | СНЗ | CH3 | СН3 | СНЗ | СН3 | CH3 |
| 55 | Tab | Nr. | 7.14 | 7.15 | 7.16 | 7.17 | 7.18 | 7.19 |

| 5 10 15 | | physikalische Eigenschaften | Smp.: 95 - 97°C | 1H-NMR (CDCl3): d 8,21 t 7,66 d 7,17 s 3,14 m 2,91 s 2,66 m 2,35 m 1,84 [ppm] | 1H-NMR (CDCl ₃): d 8,14 t 7,68 d 7,17 m 3,85 m 3,47 m 3,05 s 2,68 m 2,59 m 1,86 [ppm] | 1H-NMR (CDCl ₃): d 8,16 t 7,64 d 7,15 m 3,71 t 2,97 t 2,78 s 2,66 m 1,86 [ppm] | Smp.: 170 - 172°C | Smp.: 153 - 154°C |
|---------------|-----------------------|-----------------------------|--|---|---|--|-------------------|-----------------------|
| 20 | | | | | • | | ر | |
| 25 | | NR7R8 | He children in the children in | NHCH ₃ | (°) | | NH Propyl | NEt2 |
| 30 | | R6 | cı | - (CH ₂) ₄ - | - (CH ₂)4- | -(CH ₂) ₄ - | -(CH2)4- | -{CH ₂ }4- |
| 35 | | | | | | | | |
| 40 | | RS | СНЗ | | | | | |
| | bun | R4 | # | # | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ |
| 45 | setz | R3 | Ħ | Ħ | # | = | Ħ | × |
| | Fort | R2 | Ħ | Ħ | æ | ı | Ħ | × |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | CH3 | CH ₃ | CH ₃ | CH3 | СНЗ | CH3 |
| 55 | Tal | Nr. | 7.20 | 8.1 | 8. | 8 .3 | 8 | 8 .5 |

| 5 10 | | physikalische Eigenschaften | Smp.: 141 - 144°C | | | | | |
|----------|-----------------------|-----------------------------|-------------------|------------|-----------------|----------------|----------|--|
| 20 | | - | | NHCH2C≡C-H | NCH3CH2C6H5 | opy1 | • | |
| 25 30 | | R6 NR7R8 | Ç, | | | OCH3 NH Propyl | och3 N | |
| 35 | | | -(CH2)4- | - (CH2)4- | -(CH2)4- | · | | |
| 40 | | R ⁵ | | - | | Ħ | ш | |
| | nug | R4 | Ħ | # | Ħ | H | # | |
| 45 | tsetzı | R3 | Ħ | Ħ | Ħ | ## - | . # | |
| | A For | R ² | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | in: | |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | CH3 | CH3 | CH ₃ | CH3 | CH3 | |
| 55 | Ta | Nr. | 8.6 | . 7. | 8 | ь. Б. | 9 | |

| 5 10 15 | | physikalische Eigenschaften | | | 1H-NMR (CDCl ₃): d 8,14 t 7,54 d 7,20 s 6,38 q 3,58 s 2,68 t 1 23 [pm] | | | | |
|---------------|------------------------------|-----------------------------|-----------|---|--|-----|-----------|------------|-----------|
| 20 | | | | | | | | | |
| 25 | , | NR 7R8 | NH Propyl | | NEt2 | Ç | NH Pentyl | NH Propyl | NH Propyl |
| 30 | | R6 | Ħ | | æ | æ | оснз | Ħ | Ħ |
| 35 | | 9 | | | | | e e | NH Propyl | NH Et |
| 40 | | ж ₅ | Ħ | | CI | ซี | ಪ | Z | Z |
| | bun | R4 | Ħ | ٠ | # . | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ |
| 45 | tsetz | ж3 | . | | Ħ | Ħ | Ħ | . . | æ |
| | For | R2 | Ħ | - | æ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | CH3 | | СНЗ | СНЗ | CH3 | CH3 | CH3 |
| 55 | Ta | Nr. | 9.4 | | 9. S | 9.6 | 9.7 | e. | 6.6 |

| 5 | | Eigenschaften | | | · | | | |
|------------|-----------------------|----------------|-------|----------|------|-----------------|-----------|------------|
| 10 | | i | | ٠., | | • | | |
| 15 | | physikalische | | | | | | |
| 20 | | | | | | | | |
| 25 | | NR 7R8 | NH Et | NEt2 | инме | NH Butyl | NH Propyl | NH Propvl |
| 30 | | В6 | iii | Ħ | Ħ | CH ₃ | 可 力 | , H |
| 35 | | | Н9 | 19 | | S-C6H4-4-C1 | | |
| 40 | · | R5 | 0C4H9 | оснз | SMe | ຍ | Ħ | Ħ |
| | ıng | ₽ 4 | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | H | Ħ |
| 4 5 | setzu | ж ₃ | Ħ | = | Ħ | Ħ | ш | , * |
| | Fort | R2 | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | · # | * |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | СН3 | СН3 | СНЗ | CH ₃ | B | CH2 |
| 5 6 | Tab | Nr. | 9.10 | 9.11 | 9.12 | 9.13 | 9.14 | 2. |

| 6 | • | physikalische Eigenschaften | Smp.: 79 - 81°C | 1H-NMR(CDCl3): d 8,14 t 7,68 d 7,21 s 6,37 q 3,56 s 2,67 + 1 20 [npm] | [FF] Smp.: 159°C | Smp.: 135°C | 1H-NMR (CDC13): dd 8,36 s 6,30 s 3,22 s 2,51 [ppm] |
|-----------|-----------------------|-----------------------------|-----------------|---|---------------------|-------------|---|
| 15 | | physikal | SS . | 1H-NWR(CDC13 d 7,21 s 6,3 | ES | E | 1H-NMR (|
| 20 | | | • | | | | |
| 25 | | NR 7R8 | NEt2 | NEt2 | $\binom{\circ}{z}$ | NHC3H7 | NMe2 |
| 30 | • | R6 | æ | # | # . | н | Ħ |
| 35 40 | | R5 | NHC3H7 | CI | ប៊ | 0C2H5 | CH3 |
| | ימ | R4 | æ | Ħ | × | Ħ | Ħ |
| 45 | Tabelle A Fortsetzung | ж3 | Ħ | Ħ | æ | · # | # |
| | For | R2 | × | - ¤ | æ | Ħ | Ħ |
| 50 | elle A | R1 | CH ₃ | . СН3 | CH3 | CH3 | C6H5 |
| 55 | Tat | Nr. | 9.16 | 9.17 | 9.18 | 9.19 | 10.1 |

| 5 | | ften | s 6,26 pm] | s 6,19 0,98 | s 6,17 [ppm] | - | 1,24 | . s 6,15 1,72 |
|-----------|-----------------------|-----------------------------|--|---|---|---|---|---|
| 10 | | e Eigenscha | :DCl3): dd 8,32 s 2,51 t 1,23 [ppm] | 3): dd 8,33 s 6 7 m 1,65 t 0,98 | .3): dd 8,39 2,50 d 1,28 | | 3): dd 8,28 s 6 3 m 1,80 t 1,24 | 3): dd 8,31 s 6 7 t 2,70 m 1,72 3 [ppm] |
| 15 | | physikalische Eigenschaften | 1H-NMR (CDCl3): q 3,62 s 2,51 t | 1H-NMR (CDC13): t 3,24 s 2,47 m [ppm] | 1H-NMR (CDCl ₃): dd 8,39 sept 3,92 s 2,50 d 1,28 | | 1H-NWR (CDCl3): dd 8,28 q 3,61 t 2,73 m 1,80 t 1 t 1,02 [ppm] | . 1H-NMR (CDCl ₃): dd 8,31 s 6,15 t 5,28 m 3,27 t 2,70 m 1,72 t 1,01 t 1,03 [ppm] |
| 20 | | • | | | - | 6H3) | | |
| 25 | | NR7R8 | NEt2 | NH Propy1 | NH iso-Propyl | NH- (3,5-C1 ₂ -C ₆ H ₃) | NEt2 | NH Propyl |
| 30 | | яб | | Ħ | x | CH ₃ | ж | æ |
| 35 | | | • | | | | | |
| | | R5 | CH3 | СНЗ | . СН3 | CH3 | C3H7 | C3H7 |
| 40 | ង្ | R4 | Ħ | Ħ | Ħ | = | # | Ħ |
| | setzu | В3 | # | Ħ | Ħ | Ħ | ш ш | Ħ |
| 45 | Fort | R2 | " | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | · # |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | C6H5 | С6н5 | C6H5 | C6H5 | C6H5 | C6H5 |
| | Tab | Nr. | 10.2 | 10.3 | 10.4 | 10.5 | 11.1 | 11.2 |
| 55 | | | | | | | • | |

| 5 | \$ 0 4.00 4.00 4.00 5.00 5.00 5.00 5.00 5.00 | [د | dd 8,33 s 6,26 1,82 t 1,00 | | | | n | d 8,81 d 8,49 7.41 s 6.73 |
|-----------|---|----------------|--|---------------|-------------------------------|--|-------------------------------|------------------------------|
| 10 | | nabra auger | <pre>1H-NMR (CDCl3): dd 8,33 s 6 s 3,20 t 2,76 m 1,82 t 1,00 [ppm]</pre> | | | | 155 - 156°C | 1H-NMR (CDCl3): d 8,8 |
| 15 | | pnysikalische | 1H-NMR (s 3,20 t[ppm] | | | | Smpkt.: | 1H-NMR |
| 20 | α | 2 | | NH-CH2-CH=CH2 | NHCH2-CH=CH-CH3 E-Isomeres | NHCH ₂ -CH=CH-CH ₃ Z-Isomeres | O | \wedge |
| 20 | 7. | NK 'KO | NMe2 | NH- C | NHC: | | NEt2 | |
| 30 | 4 | 8. 8. | x | Ħ | н | CH ₃ | Ä | Ħ |
| 35 | u I | R ₂ | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C ₆ H ₅ | C6H5 |
| 40 | bur | #.W | Ħ | Ħ | æ | æ | # | æ |
| | tsetzı | RS | Ħ | 33 | E | Ħ | # | Ħ |
| 45 | For | 22 | × | - # | Ħ | × | Ħ | × |
| | Tabelle A Fortsetzung | R.L | C6H5 | C6H5 | C6H5 | C6H5 | æ | æ |
| 50 | | Nr. | 11.3 | 11,4 | 11.5 | 11.6 | 20.1 | 20.2 |

| 5 | | schaften | 120°C | | | | | 190°C |
|----|-----------------------|-----------------------------|-----------|-------------------|----------|----------|----------|--------------------|
| 10 | | physikalische Eigenschaften | 118 - | | | | | - 68 E |
| | | kal | Smp.: | | • | | | Smp.: |
| 15 | | physi | | | | | | |
| 20 | - | | pyl | NH iso-Propyl | | - We | | |
| 26 | | NR7R8 | NH Propyl | NH iso | NHMe | | NMe2 | $\binom{\circ}{z}$ |
| | | R6 | Ħ | # | æ | æ | # | Ħ |
| 30 | | R5 | C6H5 | C6 ^H 5 | C6H5 | CeH5 | C6H5 | CeHS |
| 35 | | R4 | × | æ | × | ĸ | Ħ | Ħ |
| | ng | В3 | × | .щ | Ħ | # | Ħ | Ħ |
| 40 | setzu | R2 | Ħ | × | Ħ | = | Ħ | Ħ |
| | 1 Fort | | | | | | • | • |
| 45 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | æ | Ħ | # | Ħ | Ħ | E |
| | Tab | | m | 4 | Ń | υ | 7 | 60 |
| 50 | | N. | 20.3 | 20.4 | 20.5 | 20.6 | 20.7 | 20.8 |

| | | u | | | | , | | | 7,85 | 7,81 | ۶ ا |
|------|-----------------------|-----------------------------|-------------|---------------|---|-------------------------|-------------------------------------|---|---|--------------------|------------|
| 5 | | schaft | ٠ | | | | ບູ | | 34 8 6, | 30 t . 6 t | 22 t 1,23 |
| 10 | | ne Eiger | 146°C | 123°C | - | 85°C | 115 -117°C | | o d | 99 | 75'7 s 7'0 |
| 15 | ٠ | physikalische Eigenschaften | Smp.: 146°C | Smp | | Smp.: | Smp | | 1H-NMR (CDC13): d 7,56 d 7,23 d | م ج | [wdd] |
| 20 | | | | 3)2 | | | 8 | | | | |
| 26 | | NR 7R8 | NHC3H7 | NHCH2CH(CH3)2 | | $\mathring{\mathbb{Q}}$ | NHCH(CH ₃) ₂ | | NMe ₂ | NEt 2 | |
| 30 | | R6 | Ħ | = | | ш | Ħ | | Ħ | щ | |
| 35 | | R5 | СНЗ | CH3 | | CH3 | CH3 | | CH3 | СН3 | |
| | | R4 | æ | Ħ | | Ħ | m | | Ħ | ж | |
| . 40 | קם | R3 | ĸ | × | | × | Ħ | | z | Ħ | |
| | setzu | R2 | × | × | | Ħ | Ħ | • | # | Ħ | |
| 45 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | pe: | | | Ħ | æ | | 4-Cl-C ₆ H4- OCH ₂ | 4-C1-C6H4- OCH2 | |
| 50 | Tabe | Nr. | 20.9 | 20.10 | | 20.11 | 20.12 | | 30.1 | 30.2 | |

| 10 | | physikalische Eigenschaften | | | | 1H-NMR (CDCl ₃): d 8,29 t 7,81 d 7,54 d 7,24 d 6,93 s 6,24 s 5,36 q 3,6 t 2,74 m 1,81 t 1,25 t 1,02 [ppm] | |
|----|-----------------------|-----------------------------|---------------------------------|-----------------|--------------------|---|---|
| 20 | | | | | | | |
| 25 | | NR 7R8 | NH Propyl | NHEt | | NEt2 | ме ₂ |
| 30 | | R6 | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | # |
| 35 | | R5 | СНЗ | CH ₃ | CH ₃ | Propyl | Propyl |
| | | R4 | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ |
| 40 | b i - | В3 | Ħ | Ħ | Ħ | _ # | Ħ |
| 45 | etzun | R2 | # | Ħ | Ħ | # | Ħ |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | 4-C1-C ₆ H4- OCH2 | сен2-осн2 | 2,6-(Me)2- C6H3 | 4-C1-C6H4- OCH2 | 4-C1-C ₆ H4- OCH ₂ |
| 55 | Tat | Nr. | 30.3 | 30.4 | 30.5 | 31.1 | 31.2 |

| 55 | 50 | 45 | | 40 | 35 | 30 | 25 | 20 | 15 | 10 | 5 |
|------|--|-------|----|----------|--------|-----------|-----------|----|---|--|--|
| Tal | Tabelle A Fortsetzung | setzu | ng | | | | | | | | |
| Nr. | R1 | R2 | R3 | R4 | R5 | R6 | NR 7R8 | | physikalische Eigenschaften | he Eigens | chaften |
| 31.3 | 4-C1-C6H4- OCH2 | Ħ | × | æ | Propyl | Ħ | NH Propyl | | 1H-NWR (CDC13): d d 7,55 d 7,24 d 6, s 5,34 m 3,26 t 2, t 1,01 [ppm] | 13): d 8,31 24 d 6,91 d 26 t 2,71 m | 31 t 7,82 d 6,18 m 1,70 |
| 31.4 | 4-C1-C ₆ H ₄ - OCH ₂ | Ħ | Ħ | # | Propyl | z | NCH3C6H5 | | Smp.: 139 - | - 140°C | |
| 40.1 | 4-Cl-C6H4- 0-C6H4-OCH2 | Ħ | Ħ | × | сн3 | Ħ | NEt2 | | 1H-NMR (DMSO- d 7,58 d 7,37 s 6,51 s 5,28 t 1,14 [ppm] | (DMSO-d ₆): d 8,21 d 7,37 dd 7,09 d s 5,28 q 3,58 s 2 [ppm] | 1H-NMR (DMSO-d ₆): d 8,21 t 7,92 d 7,58 d 7,37 dd 7,09 d 6,94 s 6,51 s 5,28 q 3,58 s 2,35 t 1,14 [ppm] |
| 41.1 | 4-C1-C6H4- 0-C6H4-OCH2 | E | Ħ | Ħ | Propyl | Ħ | NEt 2 | | | d6): d dd 7,0 q 3,59 t 0,96 | 8,21 t 7,94 19 d 6,94 3 t 2,63 5 [ppm] |
| 50.1 | с645СН2 | Ħ | Ħ | Ħ | Propyl | Ħ | NHC6H5 | | c mgs | Smp.: 116°C | |
| 50.2 | C6H5CH2 | Ħ | Ħ | Ħ | Propyl | Ħ | NCH3C6H5 | | | | |

| | | Ę | | | | | • | |
|------------|-----------------------|----------------------|-----------|-----------|----------|------------|------------|------------|
| 5 | | Eigenschaften | • | | | | · | |
| 10 | · | physikalische Elgens | | • | | | | • |
| . 20 | | ā | | | | | - | |
| 25 | | NR 7R8 | NH Propyl | NH Pentyl | | NH Propyl | NEt2 | |
| 30 | | R6 | Ħ | 異. | # | Ħ | Ħ | = |
| 35 | | R5 | Propyl | Propyl | Propyl | iso-Propyl | iso-Propyl | iso-Propyl |
| 40 | , | R4 | Ħ | ¤ | Ħ | × | . # | Ħ |
| | ņģ | R3 | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | æ | Ħ |
| 4 5 | tsetzu | R2 | × | ¤ | Ħ | . # | · ¤. | Ħ |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | C6H5CH2 | C6H5CH2 | С6Н5СН2 | C6H5CH2 | Сен5СН2 | сен5сн2 |
| 55 | Tab | Ňr. | 50.3 | 50.4 | 50.5 | 50.6 | 50.7 | 50.8 |

| | | en | | | - . | | | | |
|-----------|-----------------------|-----------------------------|------------|------------|----------------|---------|---------|---|---------------------------------------|
| 6 | | chaft | | | | | | | |
| | | gens | • | | | | 117°C | 163°C | |
| 10 | | sche Ej | | ೨° ೪ | 127°C | 154°C | 115 - 1 | • | 164°C |
| 16 | | physikalische Eigenschaften | | Smp.: | . : dus | Smp. : | S. das | Smp.: 162 | Smp.: 164°C |
| 20 | | | | | | | | | |
| 25 | | NR 7R8 | | N(C2H5)2 | NHC3H7 | N(CH3)2 | | $\binom{\circ}{z}$ | C C C C C C C C C C C C C C C C C C C |
| 30 | | Rб | æ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | . # |
| 35 | | R5 | iso-Propyl | C3H7 . | C3H7 | C3H7 | C3H7 | с3н7 | C3H7 |
| 40 | | R4 | ж | # . | æ | Ħ | Ħ | Ħ | × |
| 40 | יס | ж ³ | # | Ħ | Ħ | Ħ | . # | × | ¤ |
| 45 | tsetzun | \mathbb{R}^2 | Ħ | Ħ | ## | . # | Ħ | ` 123 | Ħ |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | C6H5CH2 | сен5сн2 | C6H5CH2 | C6H5CH2 | сен5сн2 | C ₆ H ₅ CH ₂ | с6н5сн2 |
| 55 | Tabe | Nr. | o o | 50.10 | 50.11 | 50.12 | 50.13 | 50.14 | 50.15 |

| | | į | | | | | | | | |
|----|-----------------------|--------------------|---|---------|-------------------------------|------------|---|-------------|------------|-------------------------------|
| 5 | | haften | | - | บ | | | | · | |
| 10 | | sche Eigenschaften | 134°C | 170°C | . 147 - 148°C | 119°C | : 99 - 101°C | 139°C | : 147°C | : 121-123°C |
| 15 | | physikalische | Smb. | : ·dws | Smp.: | : · curs . | Smb. | Smp.: | Smp | Smp. |
| 20 | | | | • | | - | | | | |
| 25 | | NR7R8 | N N- CH3 | HN N | NHC3H7 | N(C2H5)2 | Ç | ° | NНС3H7 | инсн2сн=сн2 |
| 30 | | R6 | Ħ | = | Ħ | æ | Ħ | × | Ħ | Ħ |
| 35 | • | RS | C3H7 | C3H7 | C ₆ H ₅ | C6H5 | c ₆ H5 | C5H9 | С5Н9 | c ₅ H ₉ |
| | | R4 | × | æ | æ | Ħ | Ħ | Ħ | # . | , # |
| 40 | ַלַי | R3 | × | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | . # | Ħ | Ħ |
| 45 | rtsetzur | R ² | æ | Ħ | 耳. | Ħ | Ħ | " ## | # | Ħ |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | C ₆ H ₅ CH ₂ | C6H5CH2 | с6н5сн2 | C6H5CH2 | C ₆ H ₅ CH ₂ | сензсн2 | C6H5CH2 | C6H5CH2 |
| 55 | Tab | Nr. | 50.16 | 50.17 | 51.1 | 51.2 | 51.3 | 52.1 | 52.2 | 52.3 |

| 55 , | 50 | 45 | | 40 | 35 | 30 | 20 25 | 15 | 15 | 10 | 5 |
|-------------|---|------------|------------|------------|-------------------------------|----------|--------------------------------|-----------------------------|---|--|---|
| Ta | Tabelle A Fortsetzung | tsetzur | ng | | | , | · | | | | |
| Nr. | R1 | R2 | R3 | R4 | ж5 | R6 | NR ⁷ R ⁸ | phys | physikalische | he Eigen | Eigenschaften |
| 52.4 | C ₆ H ₅ CH ₂ | Ħ | Ħ | Ħ | C ₅ H ₉ | Ħ | NHC5H9 | | Smp.: 133°C | 133°C | |
| 52.5 | с ₆ н5сн2 | Ħ | Ħ | m . | С5Н9 | æ | N- CH ₃ | H-M m 7, s 4, t 2, | I-NMR(CDCl3): d 7,37-7,18 d 8,0 4,35 t 3,78 m 2 2,52 m 1,91-1,6 1,02-0,76 [ppm] | -NMR(CDCl ₃): d 8,16 t 7 7,37-7,18 d 8,01 s 6,38 4,35 t 3,78 m 2,90-2,74 2,52 m 1,91-1,60 m 1,50 1,02-0,76 [ppm] | 1H-NMR(CDCl3): d 8,16 t 7,64 m 7,37-7,18 d 8,01 s 6,38 s 4,35 t 3,78 m 2,90-2,74 t 2,52 m 1,91-1,60 m 1,50-1,15 m 1,02-0,76 [ppm] |
| 53.1 | С6Н5СН2 | Ħ | Ħ | . | C6H5CH2 | Ħ | NHC3H7 | | Smp.: | 149°C | |
| 53.2 | C6H5CH2 | Ħ | 缸 | Ħ | C6H5CH2 | Ħ | инснсн3С2н5 | | Smp.: | 162°C | |
| 53.3 | C6H5CH2 | Ħ | # , | Ħ | с6н5сн2 | Ħ | Ç | | Smp.: | 114 - 11 | 116°C |
| 53.4 | C6H5CH2 | Ħ | Ħ | Ħ | C6H5CH2 | Ħ | NHCH2CH=CH2 | | Smp.: | 130 - 13 | 133°C |
| 53.5 | C6H5CH2 | · ¤ | Ħ | Ħ | C6H5CH2 | = | NHCH2C6H5 | | : · dwg | Smp.: 145°C | |

| £ | | ue ue | 7,80 59 | | ı | • | | 8,13 79 04 |
|------------|-----------------------|-----------------------------|--|-----------|--------------|----------|------------------|--|
| 5 | | schafte | d 8,24 t 7, 4,76 m 3,69 0,97 [ppm] | | | | ပ္ပ | d 8,50 m 8,13 6,71 s 4,79 1,72 t 1,04 |
| 10 | | Eigen |): d 8 s 4,7 t 0,9 | | | | 6 -117 |): d 8 s 6,7 n 1,7 |
| 15 | | physikalische Eigenschaften | 1H-NMR (CDCl3): d 8,24 t 7,80 d 7,49 s 6,35 s 4,76 m 3,69 t 2,71 m 1,65 t 0,97 [ppm] | | | | Smp.: 116 -117°C | 1H-NMR (CDCl3): d 8,50 m 8, t 7,85 m 7,49 s 6,71 s 4,79 s 3,49 m 3,36 m 1,72 t 1,04 [ppm] |
| 20 | | ā | មួនឯ | | | | | La t L |
| 25 | | NR7R8 | | NH Propyl | NH Propyl | NCH2C6H5 | ° (| NH Propyl |
| 30 | | | | | | | | |
| | | R6 | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | × | # . |
| 35 | | R5 | Propyl | Propyl | iso-Propyl H | Propyl | Propyl | C6H5 |
| 40 | | R4 | æ | Ħ | Ħ | ĸ | Ħ | Ħ |
| | ng G | к3 | # | × | m ., | Ħ | Ħ | Ħ |
| 4 5 | setzu | R2 | Ħ, | Ħ | æ | ; ; | Ħ | Ħ |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | н3сосн2 | нзсосн2 | нзсосн | CH30CH2 | снзосн2 | н3сосн2 |
| 55 | Tab | Nr. | 71.1 | 71,2 | 71.3 | 71.4 | 71.5 | 72.1 |

| 55 | 50 | 45 | ₩. | 40 | 35 | 30 | 25 | 20 | 15 | 10 | 5 |
|------|----------------------------------|----------|------------|----------|------------|----|------------------|----|---|-----------|--|
| Tal | Tabelle A Fortsetzung | setzur | ď. | | | | | | | | |
| Nr. | R1 | R2 | R3 | R4 | R5 | R6 | NR 7R8 | | physikali | sche Eige | physikalische Eigenschaften |
| 72.2 | н3сосн2 | æ | Ħ. | Œ | С6Н5 | Ħ | NEt ₂ | | 1H-NMR (CDC13): t 7,82 m 7,46 s g 3,68 s 3,49 t | | d 8,35 m 8,11 6,74 s 4,78 1,24 [ppm] |
| 72.3 | н ₃ сосн ₂ | Ħ | Ħ | Ħ | сен5 | Ħ | Ç | - | Smp. | 147 - | 148°C · |
| 80.1 | C3H7 | Ħ | Ħ | Ħ | C3H7 | エ | NH Propyl | • | | | |
| 80.2 | C ₃ H ₇ | × | Ħ | Ħ | C3H7 | ¤ | | | | | |
| 80.3 | C3H7 . | # | Ħ | # | C3H7 | æ | NMe2 | | | | |
| 80.4 | C3H7 | # | Ħ | Ħ | СН (СН3)2 | Ħ. | NH Butyl | | | | · . |
| 80.5 | C3H7 | # | . # | æ | СН(СН3)2 Н | × | NH Propyl | | | | |

| | | 1 | | | | | | • | | | | • |
|------------|-----------------------|----------------|------------|-----|-------------------------------|-----------|---|--------|---|--------|---|-------------------------|
| 5 | | Eigenschaften | • | | | | | | | | • | |
| 10 | | sche Eigens | - | | | - | | | | | | |
| 15 | | physikalische | | | | | | | | , | | |
| 20 | | | | | • | | | | | | | |
| 25 | | NR 7R8 | NHEt | | NH Butyl | NH Propyl | | NHEt | | NMe2 | - | $\bigcirc_{\mathbf{z}}$ |
| 30 | | R6 | Ħ | • • | Ħ | Ħ | | Ħ | | Ħ | | Ħ |
| 35 | | R5 | сн(снз)2 н | | C ₆ H ₅ | Propyl | | Propyl | | Propyl | | iso-Propyl H |
| | | R4 | Ħ | | Ħ | Ħ | | Ħ | | Ħ | | Ħ |
| 40 | Ď. | ъ3 | Ħ | | Ħ | CH3 | | CH3 | | CH3 | | CH3 |
| 4 5 | ırtsetzur | R ² | ĸ | | Ħ | Ħ | ٠ | Ħ | • | Ħ | , | H . |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | C3H7 | | C3H7 | СНЗ | | СНЭ | | СН3 | | CH3 |
| 55 | Ta | Nr. | 90.6 | | 80.7 | 90.1 | , | 90.2 | | 90.3 | - | 90.4 |

| | | اء | | | | | | | | | • | |
|------------|-----------------------|----------------|------------|---|------------|---|---------------|---|----------|---|-------|-------|
| 5 | | Eigenschaften | | | | | | | | | | |
| 10 | | lische Eic | | | • | | | - | · | | | |
| 16 | | physikalische | | | | | | | | | | |
| 20 | | | | | | | ropyl | | | | | |
| 25 | | NR7R8 | NH Propyl | | Q | , | NH-1so-Propyl | | NHEt | | NEt2 | NMe2 |
| 30 | - | R6 | Ħ | | Ħ | • | Ħ | | Ħ | | Ħ | Ħ |
| 35 | | _R 5 | Propyl | , | Propyl | | Propyl | | C6H5 | - | C6H5 | C6H5 |
| | | R4 | # | | # | | Ħ | | Ħ | | Ħ | Ħ |
| 40 | ָ טַ | ж3 | Ēŧ | | Bt | | 既 | | 편 t | | 既 | 臣 |
| 4 5 | Tabelle A Fortsetzung | R2 | ¤ | | . # | | Ħ | | # | • | Ħ | Ħ |
| 50 | alle A | R1 | . # | | æ | | × | | Ħ | | × | Ħ |
| 55 | Tabe | Nr. | 100.1 | | 100.2 | - | 100.3 | | 100.4 | - | 100.5 | 100.6 |

| 5 | | chaften | | - | | | | | | | |
|-------------|-----------------------|-----------------------------|--------------|---|--------------|-------------|-----------|---|-----------|-----------------|-------------------------|
| 10 | i | e Eigens | | ÷ | | ق | - 128°C | | 133°C | | , D |
| 15 | : | physikalische Eigenschaften | | | | Smp.: 108°C | Smp.: 127 | | Smp.: 133 | | Smp: 125°C |
| 20 | | | | | | | | | | | |
| 25 | 0 | NR /R6 | NH Propyl | | NMe2 | NH Propyl | NНМе | | E C | CH ₃ | $\mathring{\mathbb{Q}}$ |
| 30 | ų | 80 80 | Ħ | - | Ħ | Ħ | Ħ | | × | | × |
| 35 | ļ | c & | iso-Propyl H | | iso-Propyl H | Propyl | Propyl | | C3H7 | | C3H7 |
| | • | 7.4 4.4 | Ħ | | Ħ | Ħ | Ħ | | æ | | × |
| 40 | Jđ | χ. | ם | | 既 | # | × | | × | | × |
| | setzu | R ² | Ħ | | × | CH3 | CH3 | • | СН3 | | CH3 |
| 45 | Forts | | | | | - | | | | | - |
| 50 · | Tabelle A Fortsetzung | R1 | Ħ | | щ | CH3 | СНЗ | | CH3 | | CH3 |
| | Tal | Nr. | 100.7 | | 100.8 | 101.1 | 101.2 | | 101.3 | | 101.4 |

| | | en | | • | | | • | | - |
|----|----------------|-----------------------------|-----------|---|---|------------|----------------|-----------|-----------------------|
| 5 | | schaft | | | | | • | | |
| 10 | | physikalische Elgenschaften | 87°C | . 98 | 111°C | 127°C | 80°C | 155°C | Smp.: 86 - 88°C |
| 15 | | physikal | Smp: 87°C | S. des | Smp.: | S Times | Smp.: | : dws | Smp.: |
| 20 | | | | | | | | | |
| 25 | | NR 7R8 | CHO -CHO | | NHC5H11 | Ç | NHC3H7 | N N- CH3 | NHC5H11 |
| 30 | | R6 | n | | | | - (CH2)4- | - (CH2)4- | -(CH ₂)4- |
| | | R5 | C3H7 | C ₆ H ₅ CH ₂ | C ₆ H ₅ CH ₂ | C6H5CH2 | 9) - | 9) - | 9) - |
| 35 | | R4 | Ħ | # | Ħ | æ | x : | æ | Ħ |
| 40 | Ď. | R3 | m | # | Ħ | # | Ħ | ¤ | Ħ |
| 40 | tsetzung | R2 | СН3 | СНЗ | СН3 | СНЗ | CH3 | CH3 | CH3 |
| 45 | Tabelle A Fort | | | | · | | | | , |
| | elle | R1 | CH3 | CH3 | СНЗ | CH3 | CH3 | CH3 | CH3 |
| 50 | Tat | Nr. | 101.5 | 101.6 | 101.7 | 101.8 | 101.9 | 101.10 | 101.11 |
| 55 | | | | | | | · - | | |

| | | , | | | | • | | |
|----|-----------------------|-----------------------------|--------|--------------|---------|---------|---------|-------------|
| 5 | | nschaften | | ຸ | | | 136°C | |
| 10 | | physikalische Eigenschaften | . 96°C | : 112 -113°C | : 139°C | , 185°C | 135 - | Smp.: 112°C |
| 15 | | physikali | : dwg | Smp | Smp.: | Smp.: | Smp.: | Smp |
| 20 | | | | | | | | |
| 25 | | NR 7R8 | NEt2 | NHEC | NHC3H7 | o C | N NCH3 | NHC5H11 |
| 30 | | R6 | C6H5 | C6H5 | . #I | Ħ | Ħ | Ħ |
| 35 | | RS | Ħ | ж | C6H5CH2 | сен5сн2 | С6Н5СН2 | С6Н5СН2 |
| | | R4 | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ |
| 40 | рū | R3 | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | æ | Ħ |
| 45 | tsetzu | R2 | × | Ħ | Ħ | Ħ | ` # | Ħ |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | Propyl | Propyl | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 |
| 55 | Tat | Nr. | 102.1 | 102.2 | 102.3 | 102.4 | 102.5 | 102.6 |

| 5 10 | | physikalische Eigenschaften | Smp.: 156 - 159°C | | Smp.: 112 - 114°C | | Smp.: 174°C | | Smp.: 170°C | | Smp.: 141 - 143°C | | Smp.: 158 - 160°C |
|---------|-----------------------|-----------------------------|-------------------|-----|--|---|--|---|--|---|-------------------|---|--------------------------|
| 20 | | | | | | | | | | | | | |
| 25 | | NR7R8 | NHCH2C6H5 | | NHC3H7 | (| ° | (| | | NHCH2CH=CH2 | | N NCH3 |
| 30 | | Re | | | 표 년 | | # 7. | | ж д | | # - | ı | H T |
| 35 | | R5 R | сен5сн2 н | | (CH ₂) ₂ - H Cyclopentyl | | (CH ₂) ₂ - H Cyclopentyl | | (CH ₂) ₂ - H Cyclopentyl | | (CH2)2- H | | (CH2)2- H Cyclopentyl |
| | | R4 | Ħ | | x | | × | | Ħ | | Ħ | | Ħ |
| 40 | p u | В3 | Ħ | | æ | | Ħ | | Ħ | | Ħ | | Ħ |
| 45 | rtsetzu | R2 | Ħ | | 岸 | | Ħ | - | æ | • | # | | æ |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | C3H7 | - 🔻 | C3H7 | | C3H7 | | C3H7 | | C3H7 | | C3H7 |
| 55 | Tab | Nr | 102.7 | | 102.8 | | 102.9 | | 102.10 | ٠ | 102.11 | | 102.12 |

| | | ı | | | - | - | | |
|----|-----------------------|---------------|-------------------|------------|---------------------|-------------------|-----------------|--------------------------------------|
| 5 | | haften | | | | | | |
| 10 | | Eigenschaften | ರ _ಿ 68 | (1) | . 122°C | | n | r) |
| | | sche | 87 - | 135°C | 121 - | ರ _ಿ 66 | 161% | 128°C |
| 15 | • | physikalische | Smp.: | Smp.: | Smp.: | Smp.: | Smp : 161°C | Smp.: |
| 20 | | ٦ | | | | | | |
| 25 | | NR 7R8 | NHC3H7 | \bigcirc | N N-CH ₃ | инс3н7 | ٥ | NHCH2CH=CH2 |
| 30 | | R6 | оснз | оснз | оснз | ជ | ដ ់ | ដ |
| 35 | | R5 | сн3осн2 | снзосн2 | CH3OCH2 | CH ₃ | CH ₃ | CH3 |
| 40 | | R4 | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | z | Ħ |
| | 1g | R3 | # | # | Ħ | Ħ | Ħ | ## |
| 45 | setzus | R2 | Ħ | æ | # | Ħ | H | Ħ |
| | Forts | | | | | | 1 | |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | С3Н7 |
| 55 | Tab | Nr. | 102.13 | 102.14 | 102.15 | 102.16 | 102.17 | 102.18 C ₃ H ₇ |
| | - | AI | 17 | H |);; | 1, | Ä | Ä |

| | | aften | | | • | | | |
|------------|-----------------------|---------------|-------------|-------------------------------|------------|--------|--------------------|----------------|
| 5 | | Eigenschaften | | ပ ၈ ၈ | • | ວຸ 68 | | ວູ 89 |
| 10 | - | physikalische | Smp.: 112°C | - 19 | : 75°C | 98 | . 75°C | 99 |
| 15 | | physika | Smp | Samo.: | S. dmS. | Sm2 | S. one. | Sap |
| 20 | | | | | | · | | |
| 25 | | NR 7R8 | NHC5H11 | | NHC5H11 | NHC3H7 | $\binom{\circ}{z}$ | \(\text{z} \) |
| 30 | | R6 | ี่ | z | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ |
| 35 | | R5 | CH3 | C ₃ H ₇ | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 |
| | , | R4 | × | Ħ | Ħ | · # | Ħ | Ħ |
| 40 | ğ | R3 | × | = | . | · # | æ | Œ |
| 4 5 | Tabelle A Fortsetzung | R2 | H | Ħ | , # | Ħ | . щ | Ħ |
| 50 | elle A | R1 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 |
| 55 | Tab | Nr. | 102.19 | 102.20 | 102.21 | 102.22 | 102.23 | 102.24 |

| | | 1 | | | | • | | |
|-----------|-----------------------|---------------|-------------------------------------|--------------------|-----------|------------|-----------------------|-----------------------|
| 5 | | Eigenschaften | | | | | | |
| 10 | | he Eigens | - 100°C | ပ္ | 9 - 110°C | ပ္စ | 5 - 137°C | 3 - 130°C |
| 15 | , | physikalische | Smp.: 98 | Smp.: 85°C | Smp.: 109 | Smp.: 94°C | Smp.: 135 | Smp.: 128 |
| 20 | | ρ | | | · | | | |
| 25 | | NR 7R8 | NHCH(CH ₃) ₂ | N- CH ₃ | | инсн2сен5 | NHC3H7 | NHC5H11 |
| 30 | | В6 | z | Z | æ | # | -(CH ₂)4- | -(CH ₂)4- |
| 35 | | R5 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | • | · |
| 40 | | R4 | # | Ħ | Ħ | = | Ħ | Ħ |
| 70 | ď | R3 | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ |
| 45 | Tabelle A Fortsetzung | R2 | # . | z | m | m | # | æ |
| 50 | elle A F | R1 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | С3Н7 | C3H7 |
| 55 | Tab | Nr. | 102.25 | 102.26 | 102.27 | 102.28 | 102.29 | 102.30 C3H7 |
| | | | | | | | 7 | 7 |

| 5 10 15 20 25 | | R6 NR7R8 physikalische Eigenschaften | -(CH ₂) ₄ - N Smp.: 125 - 126°C | $-(CH_2)_4$ - N o Smp.: 111 - 113°C | H5 H NHC5H11 | pyl H NHMe | oyl H NMe2 | |
|---------------------------|-----------------------|--------------------------------------|--|-------------------------------------|--------------|------------|------------|---|
| 35 | | 4 R5 | | | OC2H5 | Propy1 | Propyl | |
| 40 | bu | R3 R4 | H | н . | ж ж | С6Н5 Н | С6Н5 Н | • |
| 4 5 | Tabelle A Fortsetzung | R2 | # | щ | Ħ | m | Ħ | |
| 50 | elle A | R1 | C ₃ H ₇ | C3H7 | C3H7 | Ħ | # . | |
| 55 | Tab | Nr. | 102.31 | 102.32 | 102.33 | 110.1 | 110.2 | - |

| 5 | | ដ្ឋ | | | | | | |
|----|-----------------------|----------------|---------------|--------|--------------|------------|----------------|--------------|
| | | Eigenschaften | | | | | | |
| 10 | | Jensc | | · | • | | | |
| | | | ř | | | | | |
| 45 | | isch | | | | | | |
| 15 | | physikalische | | | | | | |
| | | kyd | | | | | | |
| 20 | | Ì | | | | | -a ' | |
| | | | exyl | | | | NH-Cyclopropyl | . . |
| 25 | | | NH-Cyclohexyl | _ | NH Propyl | | clop | N-CH3 |
| | | NR 7R8 | M-Cy | | AH Pr | NHEt | ZH-C3 | |
| 30 | | İ | ~ | 4 | - | ~ | ~ | - |
| | | я6 | æ | Ħ | H | н | Ħ | H |
| 35 | | | py1 | py1 | ropy | ropy | ropy | ropy |
| | | R ₅ | Propyl | Propy1 | iso-Propyl H | iso-Propyl | iso-Propyl H | iso-Propyl H |
| 40 | | R4 | × | Ħ | # | ₩ | # | = |
| | י לס | | | | | | | |
| 4 | tzun | к3 | С6И5 | С6Н5 | C6H5 | C6H5 | · C6H5 | C6H5 |
| 45 | rtse | 1 | O | | | | - ' | J |
| | A Fo | R2 | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ | Ħ |
| 50 | Tabelle A Fortsetzung | R1 | Ħ | Ħ | Ħ | × | Ħ | H |
| | Tabe | | 4 | ហ | o | L | co | o |
| 55 | | Nr. | 110.4 | 110.5 | 110.6 | 110.7 | 110.8 | 110.9 |

| Tabelle A Fortsetzung R1 R2 R3 R4 R5 R6 NR7R8 physikalische Eigenschaften 10 H H C6H5 H Phenyl H NH Proypl 11 H H C6H5 H Phenyl H NHEt 12 H H C6H5 H C3H7 H NHC5H11 Smp.: 107°C 14 H H C6H5 H C3H7 H NHC5H11 Smp.: 117 - 119°C | ပွ |
|---|-------------------------------|
| R4 R5 R6 NR7R8 physikalische H Phenyl H NH Et H Phenyl H NHEt H C3H7 H NHC5H11 Smp.: 107°C H C3H7 H NHC5H11 Smp.: 117 - | ပွ |
| R4 R5 R6 NR ⁷ R8 phy H Phenyl H NH Proypl H Phenyl H NHEt H C3H ₇ H NHC5H ₁₁ H C3H ₇ H NHC5H ₁₁ | - 126°C |
| R4 R5 R6 NR ⁷ R8 phy H Phenyl H NH Proypl H Phenyl H NHEt H C3H ₇ H NHC5H ₁₁ H C3H ₇ H NHC5H ₁₁ | Smp.: 125 |
| R4 R5 R6 H Phenyl H H Phenyl H H C3H7 H H C3H7 H | W |
| R4 R5 R6 H Phenyl H H Phenyl H H C3H7 H H C3H7 H | |
| R4 R5 H Phenyl H Phenyl H C3H7 H C3H7 | `Z' |
| 40 M H H H H | Ħ |
| | C3H7 |
| C6H5 C6H5 C6H5 C6H5 C6H5 | Ħ |
| 29 1 | C ₆ H ₅ |
| д н н н н | Ħ |
| н н н н н ⁹ 11е в | H |
| Tabe NF. 110.10 110.11 110.13 110.14 | 110.15 |

| 5 | e | | | | | br) 8,64 9 t 3,71 | |
|-----------|-----------------------------|-------------------|-------------|-------------|-----------------|---|-----------------|
| 10 | igenschaf | | - . | | 150°C | d 8,86 s(br) ,18 s 4,19 t ppm] | |
| 15 | Dhysikalische Eigenschaften | Smp.: 132°C | Smp.: 139°С | Smp.: 140°C | Smp.: 148 ~ | 1H-NWR(CDCl ₃): d 8,86 m 7,78-7,26 s 6,18 s t 2,43 s 2,29 [ppm] | Smp.: 155°C |
| 20 | isohosi | Sm | S. | e. | ε | 1H-NWR(m 7,78- t 2,43 | E.O. |
| 25 | 80 | NHCH2C6H5 | 3H7 | / °> | сн ₃ | N- CH ₃ | ^^> |
| 30 | NR 7R8 | NHCI | NHC3H7 | | ري | | |
| | 92 | # | Ħ | æ | 31 | Ħ | × |
| 35 | ហ្គ | C3H7 | C6H5CH2 | C6H5CH2 | C6H5CH2 | С6Н5СН2 | C3H7 |
| 40 | ս 4 | # | # | E | Ħ | Ħ | Ħ |
| 45 | tsetzung _p 3 | C ₆ H5 | C6H5 | C6H5 | C6H5 | C6H5 | CH3 |
| | For p 2 | æ | # · | Ħ | æ | Ħ | Ħ |
| 50 · | Tabelle A Forts | z z | щ | # | щ | · # | CH ₃ |
| | | 110.16 | 110.17 | 110.18 | 110,19 | 110.20 | 120.1 |
| 55 | | | | | | | |

| 5 | | genschaften | - 170°C | 1H-NMR(CDCl3): s(br) 7,96 s(br) 7,03 s 6,38 t 3,71 t 2,74 s 2,64 t 2,53 s 2,36 dg 1,79 t 0,99 [ppm] | U | - | | |
|-----------|-------------|-----------------------------|-----------------|---|-----------------|-------------|-----------------|--------------------|
| 15 | | physikalische Eigenschaften | Smp.: 169 - 1 | - NMR(CDCl3): s(br) 7,96 s 6,38 t 3,71 t 2,74 s 2,64 2,36 dq 1,79 t 0,99 [ppm] | Smp.: 86 - 88°C | Smp.: 112°C | Smp.: 131°C | Smp.: 148°C |
| 20 | | skyd | va | 1H- M 8 6, | vã · | <i>ប</i> រិ | _่ ชั | ភ |
| 25 | | NR 7R8 | CH ₃ | N N-CH ₃ | NHC3H7 | | OHN | $\binom{\circ}{z}$ |
| • | | R6 | ## | m | Ħ | æ | × | # |
| 35 | | R5 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C3H7 | C6H5CH2 |
| 40 | | R4 | æ | Ħ | Ħ | # , | # | æ |
| 45 | Fortsetzung | R3 | CH ₃ | CH3 | СНЗ | СН3 | CH ₃ | СНЗ |
| | A For | R2 | Ħ | Ħ | Ħ | æ | æ | Ħ |
| 50 | Tabelle A | R1 | СНЗ | CH3 | Ω. Ε | CH3 | СН3 | CH3 |
| 55 | Tab | Nr. | 120.2 | 120.3 | 120.4 | 120.5 | 120.6 | 120.7 |

| | | | 7,05 |
|----|---------------------------------------|---------------|--|
| 5 | | aften | 99 s(br) 2,63 t 2, |
| 10 | | Eigenschaften | s(br) 7, t 3,65 s [ppm] |
| 15 | | physikalische | <pre>1H-NMR(CDCl3): s(br) 7,99 s(br) 7,05 s 6,11 s 4,18 t 3,65 s 2,63 t 2,45 s 2,38 s 2,31 [ppm]</pre> |
| 20 | | ұфа | 1H-N s 6, |
| 25 | | | 1- CH3 |
| 30 | | NR 7R8 | (z) |
| | | R6 | Ħ |
| 35 | | α c | с645СН2 |
| 40 | | R4 | ж |
| 45 | Tabelle A Fortsetzung | ж 3 | СН3 |
| | m 0 1 | R2 | # |
| 50 | e 11e & | я 1 | CH3 |
| | i i i i i i i i i i i i i i i i i i i | | 8.0 |

| | | 1 | | | | |
|----|----------------------|-----------------------------|-----------------|----------|-----------|----------|
| 5 | | physikalische Eigenschaften | farblos | | | |
| 10 | | lische Eig | | | | |
| 15 | ssalze) | physika | semikristallin, | · | | |
| 20 | (Säureadditionssalze | NR 7R8 | NH Propyl | NH Et | NH Propyl | NH Butyl |
| 25 | Säur) | Z | Z | Z | Z | Z |
| | | R6 | # | Ħ | Ħ | Ħ |
| 30 | | | ī. | 17 | 17 | |
| 35 | | RS | C6H5 | C3H7 | C3H7 | CH3 |
| | · | R4 | Ħ | # | æ | |
| 40 | | R3 | # | Ħ | . | Ħ |
| 45 | . • | R2 | Ħ | # | # | |
| 50 | | R1 | CH3 | CH3 | CH3 | C6H5 |
| | Tabelle | Nr. | 200.1 | 200.2 | 200.3 | 200.4 |

| | | | 1 | | |
|----|---|-----------------------|---------------|------------|---------|
| 5 | | | Eigenschaften | | |
| 10 | | | lische E | | |
| 15 | | | physikalische | | |
| 20 | | | | | |
| | | | NR 7R8 | NHEt | |
| 25 | , | | Z | Z | |
| 30 | | | Rб | Ħ | T > 1 |
| 35 | 4 | | R S | CH2CH2- | いていているい |
| | | | R4 | Ħ | |
| 40 | | | | | |
| | | bun | R3 | Ħ | |
| 45 | | tsetz | R2 | Ħ | |
| 50 | | Tabelle B Fortsetzung | R1 | 200.5 C3H7 | |
| 55 | | Tabel | Nr. | 200.5 | |

C. Biologische Beispiele

5

Filterpapierscheibchen von 6 mm Durchmesser werden mit je 20 μl der in Tabelle 1 angegebenen Wirkstoffe gleichmäßig benetzt und auf ein, je nach Pilzart, unterschiedliches Agar-Medium aufgelegt. Dem Agar werden zuvor in noch flüssigem Zustand je Petrischale 0,5 ml Suspensionskultur des Testorganismus (im vorliegenden Fall Botrytis cinerea, BCM- und Iprodion resistenter Stamm, ca. 10⁵ - 10⁶ Konidien) zugegeben und die so behandelten Agarplatten anschließend bei ca. 22 °C bebrütet. Nach 3 - 4 tägiger Inkubation wird die Inhibitionszone als Maß der Pilzhemmung gemessen und in mm angegeben.

Tabelle 1

| 15 | Fungizide Wirkung gegenüber Botrytis cinerea - BCM- und Iprodion-resistaneter Stamm. | | | |
|-----|--|---|--|--|
| | Verbindung gemäß Beispiel | Hemmzonen in mm Durchmesse bei 1000 ppm Wirkstoff und 20 µl pro Filterscheibchen | | |
| 20 | 1.1 | 28 | | |
| | 1.2 | . 26 | | |
| | 1.3 | 30 | | |
| | 1.4 | 24 | | |
| _ | 2.7 | 32 | | |
| 25 | 2.1 | 12 | | |
| | 2.38 | 12 | | |
| 44 | 2.2 | 44 | | |
| | 7.1 | 14 | | |
| | 7.3 | 40 | | |
| 30 | 10.2 | 14 | | |
| | 11.1 | 22 | | |
| | 11.2 | 20 | | |
| | 11.3 | 22 | | |
| 0.5 | 31.4 | 16 | | |
| 35 | unbehandelte Kontrolle | 0 | | |

Beispiel 2

Filterpaplerscheibchen von 6 mm Durchmesser werden mit je 20 µl der in Tabelle 2 angegebenen Wirkstoffe gleichmäßig benetzt und auf ein, je nach Pilzart, unterschiedliches Agar-Medium aufgelegt. Dem Agar werden zuvor in noch flüssigem Zustand je Petrischale 0,5 ml Suspensionskultur des Testorganismus (im vorliegenden Fall Alternaria mali) zugegeben und die so behandelten Agarplatten anschließend bei ca. 22°C bebrütet. Nach 3 - 4 tägiger Inkubation wird die Inhibitionszone als Maß der Pilzhemmung gemessen und in mm angegeben.

55

50

Tabelle 2

| Fungizide W | Fungizide Wirkung gegenüber Alternaria mali . | | |
|------------------------------|--|--|--|
| Verbindung gemäß Beispiel | Hemmzonen in mm Durchmesse bei 1000 ppm Wirkstoff und 20 µl pro Filterscheibchen | | |
| 2.2 | 20 | | |
| 7.1 | 36 | | |
| 7.3 | 36 | | |
| 10.1 | 14 | | |
| 10.2 | 14 | | |
| 10.4 | 26 | | |
| 11.1 | 30 | | |
| 11.2 | 30 | | |
| 11.3 | 30 | | |
| 31.3 | 16 | | |
| unbehandelte Kontrolle | 0 | | |

Beispiel 3

5

10

15

20

35

40

45

50

Filterpapierscheibchen von 6 mm Durchmesser werden mit je 20 μ I der in Tabelle 3 angegebenen Wirkstoffe gleichmäßig benetzt und auf ein, je nach Pilzart, unterschiedliches Agar-Medium aufgelegt. Dem Agar werden zuvor in noch flüssigem Zustand je Petrischale 0,5 ml Suspensionskultur des Testorganismus (im vorliegenden Fall Sclerotinia sclerotiorum, Hyphenstücke des Pilzes) zugegeben und die so behandelten Agarplatten anschließend bei ca. 22° C bebrütet. Nach 3 - 4 tägiger Inkubation wird die Inhibitionszone als Maß der Pilzhemmung gemessen und in mm angegeben.

Tabelle 3

| Fungizide Wirkung gegenüber Sclerotinia sclerotiorum | | |
|--|---|--|
| Verbindung gemäß Beispiel | Hemmzonen in mm Durchmesse bei 1000 ppm Wirkstoff und 20 μl pro Filterscheibchen | |
| 2.2 | 14 | |
| 7.1 | 40 | |
| 7.3 | 50 | |
| 10.2 | 14 | |
| 10.4 | 20 | |
| 30.1 | 12 | |
| 31.2 | 20 | |
| unbehandelte Kontrolle | 0 | |

Beispiel 4

Gerstenpflanzen wurden im 2-Blattstadium mit Konidien des Gerstenmehltaus (Erysiphe graminis hordel) stark inokuliert und in einem Gewächshaus bei 20°C und einer relativen Luftfeuchte von ca. 50 % weiterkultiviert. 1 Tag nach Inokulation wurden die Pflanzen mit den in Tabelle 4 aufgeführten Verbindungen in den angegebenen Wirkstoffkonzentrationen gleichmäßig benetzt. Nach einer Inkubationszeit von 7 - 9 Tagen wurden die Pflanzen auf Befall mit Gerstenmehltau untersucht. Der Wirkungsgrad der Prüfsubstan-

zen wurde prozentual zur unbehandelten, infizierten Kontrolle bonitiert und ist in Tabelle 4 wiedergegeben.

Tabelle 4

| 5 | Verbindung gemäß Beispiel | Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/Liter Spritzbrühe |
|----|-----------------------------------|---|
| | | 500 |
| | 9.17 | 100 |
| 10 | 2.49 | 100 |
| | 7.8 | 100 |
| | 7.12 | 90 |
| | 8.2 | 90 |
| | 8.5 | 100 |
| 15 | 7.14 | 100 |
| | 7.15 | 100 |
| | 7.16 | 100 |
| | 2.8 | 90 |
| | 2.11 | 100 |
| 20 | 101.1 | 100 |
| | 6.9 | 90 |
| | 102.11 | 100 |
| | 102.21 | 100 |
| | 102.16 | 100 |
| 25 | 102.17 | 100 |
| | 102.33 | 100 |
| | unbehandelte, infizierte Pflanzen | 0 |

Beispiel 5

30

35

Ca. 14 Tage alte Ackerbohnen der Sorten "Harz Freya" oder "Frank's Ackerperle" wurden mit wässrigen Suspensionen der beanspruchten Verbindungen tropfnaß behandelt.

Nach Antrocknen des Spritzbelages wurden die Pflanzen mit einer Sporensuspension (1,5 Mio Sporen/ml) von Botrytis einerea inokuliert. Die Pflanzen wurden in einer Klimakammer bei 20 - 22 °C und ca. 99 % rel. Luftfeuchte weiterkultiviert. Die Infektion der Pflanzen äußert sich in der Bildung schwarzer Flecken auf Blättern und Stengeln. Die Auswertung der Versuche erfolgte ca. 1 Woche nach Inokulation.

Der Wirkungsgrad der Prüfsubstanzen wurde prozentual zur unbehandelten, infizierten Kontrolle bonitiert und ist in Tabelle 5 wiedergegeben.

Tabelle5

EP 0 407 899 A2

| Verbindungen | Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/ | |
|----------------|-------------------------------------|--|
| gemäß Beispiel | Liter Spritzbrühe | |
| | 500 | |
| 2.15 | 100 | |
| 5.8 | 90 | |
| 2.33 | 90 | |
| 2.9 | . 100 | |
| 5.11 | 100 | |
| 72.3 | 100 | |
| 101.1 | 100 | |
| 110.20 | 90 | |
| 101.5 | 100 | |
| 101.10 | 100 | |
| 101.11 | 100 | |
| 120.3 | 100 | |
| 5.12 | 90 | |
| 6.9 | 90 | |
| 102.7 | 90 | |
| 102.11 | 100 | |
| 102.21 | 90 | |
| 102.22 | 90 | |
| 102.8 | 100 | |
| 102.3 | 100 | |
| 102.17 | 100 | |
| 102.4 | 100 | |
| 102.5 | 100 | |
| 102.13 | 90 | |
| 102.26 | 90 | |
| 102.15 | 100 | |
| 102.14 | 100 | |
| 102.32 | 100 | |

Fortsetzung Tabelle 5

| Verbindungen | Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff, |
|----------------|-------------------------------------|
| gemäß Beispiel | Liter Spritzbrühe |
| | 500 |
| 6.13 | 100 |
| 6.8 | 100 |
| 9.16 | 90 |
| 9.18 | 90 |
| 2.34 | 90 |
| 2.41 | 100 |
| 2.40 | 100 |
| 2.42 | 90 |
| 2.45 | 90 |
| 2.48 | 90 |
| 7.18 | 100 |
| 2.49 | 100 |
| 2.51 | 90 |
| 7.19 | 100 |
| 7.8 | 100 |
| 52.4 | 90 |
| 52.3 | 100 |
| 8.1 | 90 |
| 8.2 | 100 |
| 8.5 | 90 |
| 7.13 | 90 |
| 7.14 | . 90 |
| 7.15 | 90 |
| 2.8 | 90 |
| 3.7 | 90 |
| 2.11 | 100 |
| 2.13 | 100 |
| 3.8 | 90 |
| 2.16 | 100 |
| | |

Fortsetzung Tabelle 5

| Verbindungen | Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/ |
|---------------------|-------------------------------------|
| gemäß Beispiel | Liter Spritzbrühe |
| • | 500 |
| 102.29 | 100 |
| 102.30 | 100 |
| 1.1 | 100 |
| 1.2 | 100 |
| , 1.4 | 100 |
| 2.8 | 100 |
| 2.1 | 100 |
| 2.2 | 100 |
| 2.3 | 100 |
| 2.4 | 100 |
| 2.5 | 100 |
| 2.7 | 100 |
| 7.3 | 100 |
| 10.1 | 100 |
| 10.2 | 100 |
| 10.3 | 100 |
| 10.4 | 100 |
| 11.2 | 100 |
| 30.1 | 100 |
| 31.2 | 100 |
| 2.6 | 100 |
| unbehandelte, | |
| infizierte Pflanzen | . 0 |

Belspiel 6

Etwa 5 Wochen alte Reispflanzen der Sorte "Ballila" wurden nach Vorspritzen mit 0,05 %iger Gelatinelösung mit den unten angegebenen Konzentrationen der beanspruchten Verbindungen behandelt. Nach Antrocknen des Spritzbelages wurden die Pflanzen mit einer Sporensuspension von Piricularia oryzae gleichmäßig inokuliert und 48 h in eine dunkel gehaltene Klimakammer mit einer Temperatur von 25 °C und 100 % rel. Luftfeuchte gestellt. Danach wurden die Reispflanzen in einem Gewächshaus bei einer Temperatur von 25 °C und 80 % rel. Luftfeuchte weiterkultiviert. Nach 5 Tagen erfolgte die Befallsauswertung. Der Wirkungsgrad der Prüfsubstanzen wurde prozentual zur unbehandelten, infizierten Kontrolle bonitiert und ist in Tabelle 6 wiedergegeben.

Tabelle 6

| | Verbindungen | Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/ |
|---|----------------|-------------------------------------|
| | gemäß Beispiel | Liter Spritzbrühe |
| | | 500 |
| | 9.17 | 100 |
|) | 2.34 | 100 |
| | 2.41 | 100 |
| | 2.43 | 100 |
| | 2.45 | 100 |
| i | 2.46 | 100 |
| | 2.48 | 100 |
| | 2.47 | 100 |
|) | 2.49 | 100 |
| | 7.18 | 100 |
| | 2.51 | 90 |
| | 7.20 | 90 |
| | 7.8 | 100 |
| | 7.7 | 90 |
| | 7.10 | 90 |
| | 7.11 | 100 |
| | 7.12 | 100 |
| | 8.2 | 100 |
| | 8.5 | 100 |

Fortsetzung Tabelle 6

| Verbine gemäß 1 | iungen Beispiel | Wirkungsgrad in % bei Liter Spritzbrühe | mg Wirkstoff/ |
|--------------------|--------------------|--|---------------|
| | .13 | 500 | |
| | | 100 | |
| | .14 | 100 | |
| * | .15 | 100 | |
| | .16 | 100 | |
| | .19 | 100 | |
| | .6 | 90 | |
| | .11 | 100 | |
| | .21 | 100 | • |
| | . 4 | 90 | |
| 2 | .14 | 90 | |
| 3 | .8 | 100 | |
| 2 | .33 | 90 | • . |
| 2 | .9 | 100 | • |
| 120 | .1 | 90 | · |
| 120 | .6 | 90 | • |
| 6 | .9 | 100 | |
| 102 | .11 | 100 | |
| 102 | .21 | 100 | |
| 102 | .16 | 100 | |
| 102 | .22 | 100 | |
| 102 | .17 | 100 | • |
| 102 | .23 | 100 | |
| 102 | | 100 | |
| 102 | | 90 | |
| 102 | | 100 | |
| | .29 | 100 | |
| | .1 | 100 | • |
| | .2 | 100 | • |
| | .1 | 100 | • |
| 4 | • | , | - |

Fortsetzung Tabelle 6

| | Verbindungen | Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/ |
|----|---------------------|-------------------------------------|
| 5 | gemäß Beispiel | Liter Spritzbrühe |
| | | 500 |
| | 2.2 | 100 |
| 10 | 7.1 | 100 |
| | 7.3 | 100 |
| | unbehandelte, | |
| 15 | infizierte Pflanzen | 0 |

Beispiel 7

20

Weizen der Sorte "Jubilar" wurde im 2-Blattstadium mit wäßrigen Suspensionen der beanspruchten Verbindungen tropfnaß behandelt.

Nach dem Antrocknen des Spritzbelages wurden die Pflanzen mit wäßrigen Sporensuspensionen von Puccinia recondita inokuliert. Die Pflanzen wurden für ca. 16 Stunden tropfnaß in eine Klimakammer 20°C und ca. 100 % rel. Luftfeuchte gestellt. Anschließend wurden die infizierten Pflanzen in einem Gewächshaus bei einer Temperatur von 22 - 25°C und 50 - 70 % rel. Luftfeuchte weiterkultiviert.

Nach einer Inkubationszeit von ca. 2 Wochen sporuliert der Pilz auf der gesamten Blattoberfläche der nicht behandelten Kontrollpflanzen, so daß eine Befallsauswertung der Versuchspflanzen vorgenommen werden kann. Der Wirkungsgrad der Prüfsubstanzen wurde prozentual zur unbehandelten, infizierten Kontrolle bonitiert und ist in Tabelle 7 wiedergegeben.

73

45

35

40

Tabelle 7

| | Verbindungen | Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/ | , |
|----|----------------|-------------------------------------|---|
| 5 | gemäß Beispiel | Liter Spritzbrühe | |
| | | 500 | |
| | 9.16 | .90 | |
| 10 | 9.17 | 100 | |
| .0 | 9.18 | 100 | |
| | 2.45 | 90 | , |
| | 2.49 | 90 | |
| 15 | 7.8 | 100 | |
| | 7.11 | 90 | • |
| | 7.12 | . 100 | |
| 20 | 8.5 | 100 | |
| | 7.14 | 100 | |
| | 7.15 | 100 | |
| 26 | 7.16 | 100 | |
| 25 | 2.8 | 100 | |
| | 2.19 | 100 | |
| | 3.6 | 100 | |
| 30 | 2.11 | 100 | |
| | 2.21 | 90 | |
| | 2.14 | 90 | |
| 35 | 2.16 | 90 | |
| | 5.8 | 100 | |
| | 2.9 | 100 | |
| | 3.5 | 90 | |
| 40 | 120.5 | 90 | |
| | 6.9 | 90 | |
| | 102.11 | 100 | |
| 45 | 102.17 | 100 | • |
| | 102.10 | 100 | |
| | 102.33 | 100 | |

50

Fortsetzung Tabelle 7

| Verbindungen | Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/ |
|---------------------|-------------------------------------|
| gemäß Beispiel | Liter Spritzbrühe |
| | 500 |
| 1.1 | 100 |
| 1.2 | 100 |
| 2.7 | 100 |
| 2.1 | 100 |
| 2.2 | 100 |
| 7.1 | 100 |
| 31.3 | 100 |
| 7.3 | 100 |
| unbehandelte, | |
| infizierte Pflanzen | · |

26 Beispiel 8

35

45

50

55

Weinsämlinge der Sorten "Riesling/Ehrenfelder" wurden ca. 6 Wochen nach der Aussaat mit wäßrigen Suspensionen der beanspruchten Verbindung tropfnaß behandelt.

Nach dem Antrocknen des Spritzbelages wurden die Pflanzen mit einer Zoosporangiensuspension von Plasmopara viticola inokuliert und tropfnaß in eine Klimakammer mit 23°C und 80 - 90 % rel. Luftfeuchte gestellt.

Nach einer Inkubationszeit von 7 Tagen wurden die Pflanzen über Nacht in die Klimakammer gestellt, um die Sporulation des Pilzes anzuregen. Anschließend erfolgte die Befallsauswertung. Der Wirkungsgrad der Prüfsubstanzen wurde prozentual zur unbehandelten, infizierten Kontrolle bonitiert und ist in Tabelle 8 wiedergegeben.

Tabelle 8

| 5 | | | |
|---|--|--|--|
| | | | |
| | | | |
| 0 | | | |

15

20

25

Verbindung gemäß Beispiel Wirkungagrad in % bei mg Wirkstoff/Liter Spritzbrühe 500 2.51 90 52.5 100 7.14 90 2.8 100 90 101.1 90 101.11 90 120.5 102.11 90 102.27 100 102.5 100 102.31 100 90 102.10 102.20 90 100 2.7 unbehandelte, infizierte Pflanzen

Beispiel 9

Weizenpflanzen der Sorte "Jubilar" wurden im 2-Blattstadium mit wäßrigen Suspensionen der in Tabelle 9 angegeben Präparate tropfnaß behandelt.

Nach dem Antrocknen des Spritzbelages wurden die Pflanzen mit einer wäßrigen Pyknosporen-Suspension von Leptosphaeria nodorum inokuliert und mehrere Stunden bei 100 % rel. Luftfeuchte in einer Klimakammer inkubiert. Bis zur Symptomausprägung wurden die Pflanzen im Gewächshaus bei ca. 90 % rel. Luftfeuchte weiterkultiviert.

Der Wirkungsgrad ist prozentual zur unbehandelten, infizierten Kontrolle ausgedrückt und wird in Tabelle 9 wiedergegeben.

Tabelle 9

50

45

Tabelle 9

| Verbindungen | Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/ |
|----------------|-------------------------------------|
| gemäß Beispiel | Liter Spritzbrühe |
| | 500 |
| 6.11 | 100 |
| 6.12 | 100 |
| 6.13 | 100 |
| 6.8 | 100 |
| 9.17 | 100 |
| 9.18 | 100 |
| 2.34 | 100 |
| 2.40 | 100 |
| 2.41 | 100 |
| 2.42 | 100 |
| 2.43 | 100 |
| 2.45 | 100 |
| 2.46 | 100 |
| 2.47 | 100 |
| 2.48 | 100 |
| 2.50 | 100 |
| 2.49 | 100 |
| 7.18 | 100 |
| 2.51 | 100 |
| 7.19 | 100 |
| 7.20 | 100 |
| 7.8 | 100 |
| 7.10 | 100 |
| 7.7 | 90 |
| 20.8 | 100 |
| 52.4 | 90 |

50

Fortsetzung Tabelle 9

| Verbindungen | Wirkungsgrad in % be | i mg wirkstoil/ |
|----------------|----------------------|-----------------|
| gemäß Beispiel | Liter Spritzbrühe | |
| | 500 | |
| 51.1 | 90 | |
| 52.5 | 90 | |
| 51.3 | 90 | |
| 53.1 | 100 | |
| 52.1 | 100 | |
| 53.2 | 100 | |
| 52.2· | 100 | |
| 52.3 | 100 | |
| 53.4 | 100 | |
| 7.12 | 100 | |
| 8.1 | 100 | |
| 8.2 | 100 | |
| 8.3 | 100 | • |
| 8.4 | 100 | |
| 8.5 | 100 | |
| 7.13 | 100 | |
| 7.15 | 100 | |
| 7.14 | 100 | |
| 7.16 | 100 | |
| 8.6 | 90 | |
| 2.8 | 100 | • |
| 2.19 | 100 | |
| 3.6 | 100 | |
| 2.11 | 100 | |
| 2.14 | 100 | |
| 3.7 | 100 | • |
| 2.13 | 100 | |
| 2.21 | 100 | • |
| 3.4 | 100 | |

Fortsetzung Tabelle 9

| Verbindungen | Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/ |
|----------------|-------------------------------------|
| gemäß Beispiel | Liter Spritzbrühe |
| | 500 |
| 2.14 | 100 |
| 2.16 | 100 |
| 3.8 | 100 |
| 2.17 | 100 |
| 2.15 | 100 |
| 2.18 | 100 |
| 2.33 | 100 |
| 5.8 | 100 |
| 2.9 | 100 |
| 3.5 | 100 |
| 5.11 | 100 |
| 72.3 | 100 |
| 110.15 | 100 |
| 101.3 | 100 |
| 101.9 | 100 |
| 120.2 | 90 |
| 120.3 | 90 |
| 101.1 | 90 |
| 120.6 | 100 |
| 5.12 | 100 |
| 6.9 | 100 |
| 6.10 | 100 |
| 120.7 | 100 |
| 102.11 | 100 |
| 102.21 | 100 |
| 102.8 | 100 |
| 102.16 | 100 |
| 102.22 | 100 |
| 102.17 | 100 |

Fortsetzung Tabelle 9

| | Verbindungen | Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/ |
|------|----------------|-------------------------------------|
| 5 | gemäß Beispiel | Liter Spritzbrühe |
| | | 500 |
| | 102.23 | 100 |
| 10 | 102.4 | 90 |
| ,,, | 102.18 | 100 |
| | 102.3 | 100 |
| | 102.19 | 100 |
| 15 | 102.5 | 90 |
| | 102.6 | 100 |
| | 102.31 | 100 |
| 20 | 102.9 | 100 |
| | 102.14 | 100 |
| | 102.32 | 100 |
| ne . | 102.33 | 100 |
| 25 | 102.29 | 100 |
| | 102.30 | 100 |
| | 1.1 | 100 |
| 30 | 1.2 | 100 |
| | 1.3 | 100 |
| | 1.4 | 100 |
| 35 | 2.7 | 100 |
| | 2.1 | 100 |
| | 2.38 | 100 |
| 40. | 2.2 | 100 |
| 40 | 7.1 | 100 |
| | 7.3 | 100 |
| | 10.3 | 100 |
| 45 | 10.2 | 100 |
| | 10.4 | 100 |
| | 11.1 | 100 |
| 50 · | 11.2 | 100 |

Fortsetzung Tabelle 9

| Verbindungen | Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/ |
|------------------|-------------------------------------|
| gemäß Beispiel | Liter Spritzbrühe |
| | 500 |
| 11.3 | 100 |
| 31.2 | 100 |
| unbehandelte, | |
| infizierte Pflan | zen0 |

Beispiel 10

15

30

35

45

50

Gerstenpflanzen der Sorte "Igri" wurden im 2-Blattstadium mit einer wäßrigen Suspension der beanspruchten Verbindungen tropfnaß behandelt.

Nach dem Antrocknen des Spritzbelages wurden die Pflanzen mit wäßrigen Sporensuspensionen von Pyrenophora teres inokuliert und für 16 h in einer Klimakammer bei 100 % rel. Luftfeuchte inkubiert. Anschließend wurden die infizierten Pflanzen im Gewächshaus bei 25 °C und 80 % rel. Luftfeuchte weiterkultiviert.

Ca. 1 Woche nach Inokulation wurde der Befall ausgewertet. Der Wirkungsgrad der Prüfsubstanzen wurde prozentual zur unbehandelten, infizierten Kontrolle bonitiert und ist in Tabelle 10 wiedergegeben.

Tabelle 10

| Verbindungen | Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/ |
|----------------|-------------------------------------|
| gemäß Beispiel | Liter Spritzbrühe |
| | 500 |
| 6.11 | 90 |
| 6.12 | 100 |
| 6.13 | 100 |
| 9.17 | 90 |
| 9.18 | 100 |
| 2.34 | 100 |
| 2.40 | 100 |
| 2.41 | 90 |
| 2.42 | 90 |
| 2.43 | 90 |
| 2.46 | 100 |
| 2.48 | 100 |
| 2.49 | 100 |
| 7.18 | 100 |
| 2.51 | 100 |
| 7.19 | 100 |
| 7.11 | 90 |
| 52.5 | 100 |
| 51.3 | 100 |
| 7.12 | 90 |
| 8.1 | 90 |
| 8.2 | 100 |
| 8.3 | 90 |
| 7.13 | 100 |
| 7.15 | 90 |
| 7.14 | 100 |
| 7.16 | 90 |
| 2.8 | 100 |
| 2.19 | 100 |

Fortsetzung Tabelle 10

| Verbindungen | Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/ |
|----------------|-------------------------------------|
| gemäß Beispiel | Liter Spritzbrühe |
| | 500 |
| 3.6 | 90 |
| 2.11 | 90 |
| 2.14 | 100 |
| 2.13 | 100 |
| 2.21 | 100 |
| 3.4 | 100 |
| 2.14 | 100 |
| 3.8 | 100 |
| 2.16 | 90 |
| 2.15 | 100 |
| 2.18 | 100 |
| 2.33 | 100 |
| 5.11 | 100 |
| 2.9 | 90 |
| 101.1 | 100 |
| 101.3 | 100 |
| 101.5 | 100 |
| 101.4 | 90 |
| 120.2 | 100 |
| 120.3 | 100 |
| 120.4 | 100 |
| 6.10 | 100 |
| 6.14 | 100 |
| 5.12 | 90 . |
| 102.21 | 100 |
| 102.22 | 100 |
| 102.3 | 100 |
| 102.23 | 100 |
| 120.8 | 90 |

Fortsetzung Tabelle 10

| | Verbindungen | Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/ |
|----|-------------------|-------------------------------------|
| 5 | gemäß Beispiel | Liter Spritzbrühe |
| | | 500 |
| | 102.19 | 100 |
| 10 | 102.27 | 100 |
| | 102.6 | 90 |
| | 102.15 | 100 |
| 4- | 102.31 | 100 |
| 15 | 102.9 | 100 |
| | 102.32 | 100 |
| | 102.29 | 100 |
| 20 | . 102.30 | 100 |
| | 2.7 | 100 |
| | 7.1 | 100 |
| 25 | 10.3 | 100 |
| | 10.2 | 100 |
| 30 | 11.2 | 100 |
| | 11.3 | 100 |
| | unbehandelte, | • |
| | infizierte Pflanz | sen 0 |

Beispiel 11

Tomatenpflanzen der Sorte "Rheinlands Ruhm" wurden im 3 - 4 Blattstadium mit wäßrigen Suspensionen der beanspruchten Verbindungen gleichmäßig tropfnaß benetzt.

Nach dem Antrocknen wurden die Pflanzen mit einer Zoosporangien-Suspension von Phytophthora infestans inokuliert und für 2 Tage unter optimalen Infektionsbedingungen in einer Klimakammer gehalten. Danach wurden die Pflanzen bis zur Symptomausprägung im Gewächshaus weiterkultiviert.

Die Befallsbonitur erfolgte ca. 1 Woche nach Inokulation. Der Wirkungsgrad der Prüfsubstanzen wurde prozentual zur unbehandelten, infizierten Kontrolle bonitiert und ist in Tabelle 11 wiedergegeben.

50

35

Tabelle 11

| 5 | Verbindung gemäß Beispiel | Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/Liter Spritzbrühe |
|-----------|-----------------------------------|---|
| • | 1 | 500 |
| 10 | 2.34 | 90 |
| | 2.40 | 100 |
| | 2.41 | 100 |
| | 2.49 | 100 |
| | 7.18 | 100 |
| | 7.8 | 90 |
| 15 | 7.11 | 90 |
| | 8.1 | 100 |
| | 7.12 | 90 |
| | 8.2 | 100 |
| | 2.19 | 90 |
| 20 | 2.13 | 100 |
| | 2.21 | 100 |
| | 2.16 | 90 |
| | 2.18 | 90 |
| | 2.9 | 100 |
| 25 | 101.1 | 90 |
| | 101.5 | 90 |
| | 102.5 | 90 |
| | 102.33 | 90 |
| | 10.3 | 100 |
| 30 | 10.2 | 100 |
| | 10.4 | 100 |
| | unbehandelte, infizierte Pflanzen | 0 |

Ansprüche

35

40

45

1. Verbindungen der Formel I

worin

 R^1 = Wasserstoff, $(C_1-C_6)Alkyl$, $(C_1-C_4)Alkoxy-(C_1-C_4)alkyl$, $(C_1-C_4)Alkyl$, $(C_1-C_4)Alkyl$, $(C_2-C_6)Alkyl$, $(C_2-C_6)Alkyl$, $(C_3-C_7)Cycloalkyl$, $(C_3-C_7)Cycloalkyl-(C_1-C_4)alkyl$, wobel die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch $(C_1-C_4)Alkyl$ substituiert sein können, eine Gruppe $R^7R^8N-(C_1-C_4)alkyl$, Phenoxy- $(C_1-C_4)alkyl$, Phenoxy- $(C_1-C_4)alkyl$, Phenoxy-phenoxy- $(C_1-C_4)alkyl$, Phenyl- $(C_1C_4)alkyl$, Phenoxy-phenoxy- $(C_1-C_4)alkyl$, wobel die fünf letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, $(C_1-C_4)Alkyl$, $(C_1-C_4)Alkoxy$, $(C_1-C_4)Alkyl$ thio, $(C_1-C_4)Haloalkyl$ oder $(C_1-C_4)Haloalkoxy$ substituiert sein können,

R2, R3, R4 = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C1-C6)Alkyl, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu

dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein kann,

 R^5 = Wasserstoff, (C_1-C_6) Alkyl, (C_3-C_7) Cycloalkyl, (C_3-C_7) Cycloalkyl- (C_1-C_4) Alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch (C_1-C_4) Alkyl substituiert sein können, (C_1-C_4) Haloalkyl, (C_1-C_4) Alkoxy, (C_1-C_4) Alkylthio, (C_1-C_4) Alkoxy- (C_1-C_4) Alkoxy- (C_1-C_4) Alkyl, eine Gruppe R^7R^8N -, (C_1-C_4) Alkyl, Halogen, (C_2-C_6) Alkenyl, (C_2-C_6) Alkinyl, Phenoxy, Phenoxy, Phenyl (C_1-C_4) Alkyl, Phenoxy- (C_1-C_4) Alkyl, Phenylmercapto- (C_1-C_4) Alkyl, Phenylmercapto, Phenyl- (C_1-C_4) Alkoxy oder Phenyl- (C_1-C_4) Alkylthio, wobei die acht letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C_1-C_4) Alkyl, (C_1-C_4) Alkoxy, (C_1-C_4) Alkylthio, (C_1-C_4) Haloalkyl oder (C_1-C_4) Haloalkoxy substituiert sein können;

 R^6 = Wasserstoff, $(C_1-C_4)Alkyl$, $(C_1-C_4)Alkoxy$, $(C_2-C_6)Alkenyloxy$, $(C_2-C_6)Alkinyloxy$, $(C_1-C_4)Alkylthio$, Halogen, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, $(C_1-C_4)Alkyl$, $(C_1-C_4)Alkyl$,

15 und

 R^7 , R^8 = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C_1-C_6) Alkyi, (C_1-C_4) Alkoxy- (C_1-C_6) -Alkyi, Hydroxy- (C_1-C_6) -Alkyi, (C_1-C_4) Alkyi, (C_1-C_4) Alkyi, (C_3-C_7) -Alkyi, (C_3-C_7) -Alkyi, (C_3-C_7) -Alkyi, (C_3-C_7) -Alkyi, (C_3-C_7) -Alkyi, Wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkyiteil bis zu dreifach durch (C_1-C_4) -Alkyi substituiert sein können; Formyi, Phenyi, Phenyi- (C_1-C_4) -Alkyi, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenyiteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C_1-C_4) -Alkyi, (C_1-C_4) -Alkoxy, (C_1-C_4) -Alkyi, (C_1-C_4) -Alkoxy, (C_1-C_4) -Alkoxy, (C_1-C_4) -Alkyi, (C_1-C_4) -Alkoxy, C

C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können; oder beide Reste R⁷, R⁸ stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen

unsubstituierten oder bis zu vierfach substituierten 5- bis 7-gliedrigen, gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 bis 3 gleichen oder verschledenen Heteroatomen, vorzugsweise mit denHeteroatomen

5 Stickstoff, Sauerstoff und/oder Schwefel und dem Substituenten (C₁-C₄)Alkyl;

 R^8 , R^{10} = unabhängig voneinander Wasserstoff, $(C_1-C_6)Alkyl$, $(C_3-C_6)Alkenyl$, $(C_3-C_6)Alkinyl$, $(C_3-C_7)-Cycloalkyl$, $(C_3-C_7)-Cycloalkyl$, $(C_3-C_7)-Cycloalkyl$, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch $(C_1-C_4)Alkyl$ substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl $(C_1-C_4)Alkyl$, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, $(C_1-C_4)Alkyl$, $(C_1-C_4)-Alkyl$, $(C_1-C_$

oder beide Reste R⁹, R¹⁰ stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu vierfach substitulerten 5- bis 7-gliedrigen, gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 bis 3 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff, Sauerstoff und/oder Schwefel und dem Substituenten (C₁-C₄)Alkyl; bedeuten, sowie deren

35 Säureadditionssalze.

2. Verbindungen der Formel I von Anspruch 1, worin

 R^1 = Wasserstoff, (C_1 - C_6)Alkyl, Phenyl, Phenyl-(C_1 - C_2)alkyl, Phenoxy-phenoxy-(C_1 - C_2)alkyl, wobei die vier letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen oder (C_1 - C_4)Alkyl substituiert sein können; (C_1 - C_3)Alkoxy-(C_1 - C_2)alkyl,

R², R³ = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₃)Alkyl, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu dreifach durch -Halogen oder (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein kann,

R4 = Wasserstoff,

R⁵ = Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₆)Cycloalkyl, (C₅-C₆)Cycloalkyl -(C₁-C₃)alkyl, Halogen, Phenyl, Phenyl-(C₁-C₂)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil unsubstituiert oder bis zu dreifach durch Halogen, (C₁-C₄)Alkyl oder (C₁-C₄)Alkoxy substituiert sein können,

R⁶ = Wasserstoff, (C₁-C₄)Alkyl, Halogen, Phenyl, (C₁-C₃)Alkoxy oder

R5 und R6 bilden zusammen eine Polymethylenkette der Formel - (CH2)m- mit m = 3 - 4 und

 R^7 und R^8 unabhängig voneinander Wasserstoff, $(C_1-C_6)Alkyl$, $(C_1-C_4)Alkoxy(C_1-C_6)Alkyl$, $Hydroxy(C_1-C_6)Alkyl$, $Hydrox(C_1-C_6)Alky$, $Hydrox(C_1-C_6)Alky$, $Hydrox(C_1-C_6)Alky$, $Hydrox(C_1-C_6)Alky$,

(C₃-C₆)Cycloalkyl-(C₁-C₃)alkyl, wobei die beiden letztgenannen Reste im Cycloalkylen bis zu zweitach durch (C₁-C₂)alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl-(C₁-C₂)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu zweifach durch Halogen, (C₁-C₃)Alkyl, (C₁-C₃)Alkoxy, Trifluormethyl oder Trichlormethyl substituiert sein können; oder

beide Reste R⁷, R⁸ stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu zweifach substituierten 5- bis 7-gliedrigen gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 oder 2 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff und/oder Sauerstoff und dem Substituenten (C₁-C₃)Alkyl,

R⁹, R¹⁰ = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₅)Alkyl, (C₃-C₅)Alkenyl, (C₃-C₅)Alkinyl, (C₃-C₇)-

Cycloalkyl, (C_3-C_7) Cycloalkyl- (C_1-C_4) alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch (C_1-C_4) Alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl, Phenyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C_1-C_4) Alkyl, (C_1-C_4) Alkylthio, (C_1-C_4) Haloalkyl oder (C_1-C_4) Haloalkyl substituiert sein können;

- oder beide Reste R³, R¹º stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu vierfach substituierten 5- bis 7-gliedrigen, gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 bis 3 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff, Sauerstoff und/oder Schwefel und dem Substituenten (C₁-C₄)Alkyl; bedeuten, sowie deren Säureadditionssalze.
- 10 3. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I gemäß Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Verbindung der Formel II

worin R¹ - R⁵ die Bedeutungen wie in Formel I besitzen und X für Halogen steht, in Gegenwart einer Base mit einer Verbindung der Formel III

worin R7 und R8 die Bedeutungen wie in Formel I besitzen, umsetzt.

- 4. Fungizide Mittel, dadurch gekennzeichnet, daß sie eine wirksame Menge einer Verbindung der Formel I gemäß Anspruch 1 oder 2 enthalten.
- 5. Verwendung von Verbindungen der Formel I gemäß Anspruch 1 oder 2 zur Bekämpfung von Schadpil-35 zen.
 - 6. Verfahren zur Bekämpfung von Schadpilzen, dadurch gekennzeichnet, daß man auf die von ihnen befallenen Pflanzen, Flächen oder Substrate eine wirksame Menge einer Verbindung der Formel I gemäß Anspruch 1 oder 2 appliziert.
- 40 Patentansprüche für folgenden Vertragsstaat: ES
 - 1.Verfahren zur Bekämpfung von Schadpilzen, dadurch gekennzeichnet, daß man auf die von Ihnen befallenen Pflanzen, Flächen oder Substrate eine wirksame Menge einer Verbindung der Formel I

worin

50

15

20

25

30

 $R^1 = \text{Wasserstoff, } (C_1 - C_6) \text{Alkyl, } (C_1 - C_4) \text{Alkoxy-} (C_1 - C_4) \text{alkyl, } (C_1 - C_4) \text{alkyl, } (C_2 - C_5) \text{Alkenyl, } (C_2 - C_5) \text{Alkinyl, } (C_3 - C_7) \text{Cycloalkyl-} (C_1 - C_4) \text{alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkyteil bis zu dreifach durch } (C_1 - C_4) \text{Alkyl substituiert sein können, eine Gruppe } R^7 R^8 N - (C_1 - C_4) \text{alkyl, Phenyl-} (C_1 - C_4) \text{alkyl, Phenoxy-} (C_1 -$

C₄)alkyl, wobei die fünf letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können.

R², R³, R⁴ = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₄)Alkyl, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein kann,

 R^5 = Wasserstoff, (C₁-C₅)Alkyl, (C₃-C₇)Cycloalkyl, (C₃-C₇)Cycloalkyl-(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letzt-genannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch (C₁-C₄)Alkyl substituiert seln können, (C₁-C₄)-Haloalkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkoxy-(C₁-C₄)Alkoxy-(C₁-C₄)alkyl, eine Gruppe R^7R^8N -, (C₁-C₄)-

- Alkylthlo-(C₁-C₄)alkyl, eine Gruppe R⁷R⁸N-(C₁-C₄)alkyl, Halogen, (C₂-C₅)Alkenyl, (C₂-C₅)Alkinyl, Phenyl, Phenoxy, Phenyl(C₁-C₄)alkyl, Phenoxy-(C₁-C₄)alkyl, Phenylmercapto-(C₁-C₄)alkyl, Phenylmercapto, Phenyl-(C₁-C₄)alkoxy oder Phenyl-(C₁-C₄)alkylthio, wobei die acht letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können;
- R⁶ = Wasserstoff, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₂-C₆)Alkenyloxy, (C₂-C₆)Alkinyloxy, (C₁-C₄)Alkylthio, Halogen, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein kann, oder R⁵ und R⁶ bilden zusammen eine Polymethylenkette der Formel -(CH₂)_m- mit m = 3 4
- R⁷, R⁸ = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₆)Alkenyl, (C₃-C₆)Alkinyl, (C₃-C₇)-Cycloalkyl, (C₃-C₇)Cycloalkyl-(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl-(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können;
- oder beide Reste R⁷, R⁸ stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu vierfach substituierten 5- bis 7-gliedrigen, gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 bis 3 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff, Sauerstoff und/oder Schwefel und dem Substituenten (C₁-C₄)Alkyl; bedeuten, sowie deren Säureadditionssalze, appliziert.
- Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß in Formel I
 R¹ = Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, Phenyl, Phenyl-(C₁-C₂)alkyl, Phenoxy-phenoxy-(C₁-C₂)alkyl, Phenoxy-(C₁-C₂)alkyl, wobei die vier letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen oder (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein können; (C₁-C₃)Alkoxy-(C₁-C₂)alkyl,
- R², R³ = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₃)Alkyl, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu dreifach durch Halogen oder (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein kann,
 - R4 = Wasserstoff,
 - R^5 = Wasserstoff, $(C_1-C_6)Alkyl$, $(C_3-C_6)Cycloalkyl$, $(C_5-C_6)Cycloalkyl-(C_1-C_3)alkyl$, Halogen, Phenyl, Phenyl- $(C_1-C_2)alkyl$, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil unsubstituiert oder bis zu dreifach durch Halogen, $(C_1-C_4)Alkyl$ oder $(C_1-C_4)Alkoxy$ substituiert sein können,
- 40 R⁶ = Wasserstoff, (C₁-C₄)Alkyl, Halogen, Phenyl, (C₁-C₃)Alkoxy oder R⁵ und R⁶ bilden zusammen eine Polymethylenkette der Formel -(CH₂)_m- mit m = 3 - 4 und R⁷ und R⁸ unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₄)Alkenyl, (C₃-C₆)Alkyl, (C₃-C₆)Cycloalkyl-(C₁-C₃)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu zweifach durch (C₁-C₂)Alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl-(C₁-C₂)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu zweifach durch Halogen, (C₁-C₃)Alkyl, (C₁-C₃)Alkoxy, Trifluormethyl oder Trichlormethyl substituiert sein können;
 - oder beide Reste R⁷, R⁸ stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu zweifach substituierten 5- bis 7-gliedrigen gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 oder 2 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff und/oder Sauerstoff und dem Substituenten (C₁-C₃)Alkyl, bedeuten, sowie deren Säureadditions-
 - 3. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I gemäß Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Verbindung der Formel II

worin R1 - R6 die Bedeutungen wie in Formel I besitzen und X für Halogen steht, in Gegenwart einer Base mit einer Verbindung der Formel III

$$_{15}$$
 H - N $_{\rm p7}$ (III),

worin R7 und R8 die Bedeutungen wie in Formel I besitzen, umsetzt.

4. Verwendung von Verbindungen der Formel I gemäß Anspruch 1 oder 2 zur Bekämpfung von Schadpilzen.

25

5

30

35

45

50